PCT

国際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

世界知的所有権機関



(51) 国際特許分類7

C08F 210/06, C08J 5/18, C08L 23/14, B32B 27/32

(11) 国際公開番号

WO00/20473

(43) 国際公開日

2000年4月13日(13.04.00)

(21) 国際出願番号

PCT/JP99/05478

A1

(22) 国際出願日

1999年10月5日(05.10.99)

(30) 優先権データ

特願平10/284084 1998年10月6日(06.10.98) 特願平10/335513 1998年11月26日(26.11.98) ЛР 特願平11/158893 1999年6月7日(07.06.99) JР 特願平11/162905 1999年6月9日(09.06.99) JР 特願平11/173771 1999年6月21日(21.06.99) JР 特願平11/236128 1999年8月23日(23.08.99) Л

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について)

出光石油化学株式会社

(IDEMITSU PETROCHEMICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒108-0014 東京都港区芝五丁目6番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

瀬田 寧(SETA, Yasushi)[JP/JP]

有 裕(MINAMI, Yutaka)[JP/JP]

〒299-0107 千葉県市原市姉崎海岸1番地1 Chiba, (JP)

(74) 代理人

弁理士 東平正道(TOHEI, Masamichi)〒299-0107 千葉県市原市姉崎海岸24番地4出光興産株式会社内 Chiba, (JP)

(81) 指定国 DE, US

添付公開書類

国際調査報告書

(54)Title: PROPYLENE-BASED RANDOM COPOLYMERS AND PROPYLENE-BASED RESIN COMPOSITIONS, FILMS THEREOF AND PROPYLENE-BASED RESIN LAMINATES

(54)発明の名称 プロピレン系ランダム共重合体及びプロピレン系樹脂組成物、及びそれらのフィルム、並びにプロピレン系樹脂多層積層体

(57) Abstract

(1) Random copolymers of propylene, ethylene and 1-butene having specific properties; (2) resin compositions comprising random copolymers of propylene, ethylene and 1-butene having specific properties and a nucleating agent; (3) resin compositions of random copolymers of propylene, ethylene and 1-butene having specific properties and a propylene-based polymer; films with the use thereof; and multilayered laminates of propylene-based resins having a propylene-based polymer as the outermost layer which achieve excellent heat-sealing properties and have favorable stripping and antiblocking properties.

本発明は、本発明は、(1)特定の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体、(2)特定の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体と核剤との樹脂組成物、

(3)特定の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体とプロピレン系重合体との樹脂組成物、及びこれらを用いたフィルム、さらには、最外層が特定のプロピレン系重合体からなるプロピレン系樹脂多層積層体であって、優れたヒートシール性を発現し、スリップ性及びアンチブロッキング性を兼ね備えたものである。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

韓国

KR

3 · • ·

明細書

プロピレン系ランダム共重合体及びプロピレン系樹脂組成物、及びそれらのフィルム、並びにプロピレン系樹脂多層積層体

技術分野

本発明は、プロピレン系ランダム共重合体及びプロピレン系樹脂組成物、及びそれらのフィルム、さらにはプロピレン系樹脂多層積層体に関し、詳しくは、成形性、ヒートシール性等のフィルム物性の改良されたプロピレン系ランダム共重合体及びプロピレン系樹脂組成物、及びそれらのフィルム、さらにはプロピレン系樹脂多層積層体に関する。

背景技術

結晶性プロピレン系重合体のフィルムは、その優れた剛性、透明性、及び防湿性等を活かして広く包装用フィルムとして使用されている。包装用フィルムは、しばしば袋状に加工して使用されているが、フィルムを袋状に加工し内容物を充填した後に袋口を閉じる一連の操作は、通常加熱した棒により圧締してフィルムどうしを溶融接着するヒートシールと呼ばれる操作により行われている。近年、これら一連の製袋、包装工程は生産性向上のため大型製膜機による高速製膜化が図られており、ヒートシール性に優れた素材の開発が強く要望されている。また、これら二次加工工程を円滑に行うため包装用フィルムには、スリップ性、アンチブロッキング性が優れていることが必須の特性として要求されている。

しかし、プロピレン単独重合体のフィルムは、ヒートシールするには 高い温度で、かつ長い時間の圧締が必要であるという欠点を有する。そ こで、この欠点を改良する目的でエチレンや1 — ブテン、及びその他の

αーオレフィンとプロピレンとの共重合が広く行われてきた。

しかしながら、チーグラーナッタ触媒を用いてプロピレン系重合体を製造するる従来技術においては、充分なヒートシール性改良効果を得るために多量のエチレンや1一ブテン、及びその他のαーオレフィン等のコモノマーを共重合する必要があった。また、これらのコモノマーはしばしば低分子量成分に集中して含まれており、結晶性に乏しいべとつきの原因成分(以下べとつき成分と呼ぶ)になっていた。そのため、ポリプロピレンフィルム本来の特徴である剛性が大きく低下したり、フィルムどうしがブロッキングして二次加工に支障をきたしたり、ブリード白化による外観不良を起こしたりして実用に耐えるものとはならなかった。

この欠点を改良するため従来技術においては、べとつき成分を不活性 溶剤中に溶解し、除去する試みが行われてきた。しかしながら、べとつき成分を効率的に洗い落とし、かつヒートシール性に寄与する低温融解 成分が洗浄により減少するのを抑制することは非常に困難であり、工業 的に満足のいくものではなかった。 一方、近年いわゆるメタロセン系触 媒によるプロピレン系重合体の適用が盛んに検討されている。メタロセン系触媒による重合体は分子量分布や組成分布が極めて狭いことが特徴 である。ところが、成形安定性を保持したり、成形体に幾つもの相反する物性を持たせたりするためには分子量分布や組成分布を逆に広げた方が良いことが指摘されており、メタロセン系触媒によるプロピレン系重合体の組成物がいろいろと提案されている。しかしながら、工業的に満足のいく方法によって用途、成形法に合わせた樹脂特性の重合体を自由に得ることは未だに出来ていない状況である。

発明の開示

本発明は、上記観点からなされたもので、ポリプロピレンのフィルム

が本来有する剛性、透明性及び防湿性等の好ましい特性を損なうことなく、優れたヒートシール性を発現し、かつ高速製袋に必要なスリップ性及びアンチブロッキング性を兼ね備えたフィルムを得ることができ、また製膜速度を高速化してもフィルム品質の低下が極めて小さいプロピレン系ランダム共重合体及びプロピレン系樹脂組成物、及びそれらのフィルム、さらにはプロピレン系樹脂多層積層体を提供することを目的とするものである

すなわち、本発明は以下に述べる第一発明~第四発明からなるものである。

[第一発明]

- 1. プロピレン、エチレン及び1-ブテンの共重合体であって、下記の ①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体。
- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $^{\alpha}$ (モル%))と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 $^{\beta}$ (モル%))の和($^{\alpha}$ $^{+}$ $^{\beta}$)が 0 . 1 $^{-}$ 1 5 である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} \mathbf{P} (重量%) が 20 以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量W 0 (重量%) と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-1) \sim (I-3) の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (I-1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (I-2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (I-3)
- 2. プロピレン、エチレン及び1-ブテンの共重合体であって、下記の ④~⑥を満たす上記1記載のプロピレン系ランダム共重合体。

- ⑤Wpと $(\alpha + \beta)$ が下記(I-5)式の関係を満たす
- $90-7 (\alpha+\beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (I-5)$
- ⑥W0と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-6) ~ (I-8) の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 4$ の場合、W $0 \le 1$ ・・・ (I-6)
- $4 \le (\alpha + \beta) < 1$ 4 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta 2)$ / 2・・ (I-7)
- $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (I-8)
- 3. W0と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-9) 及び (I-10) の関係を満たす上記1または2記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 0. 1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 4 ≤ (α+β) ≤ 15の場合、W0≤ (α+β-3) / 2
 - $\cdot \cdot \cdot (I-10)$
- 4. (Tp+5) C以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%) と $(\alpha+\beta)$ が下記式 (I-11) の関係を満たす上記 $1\sim3$ のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 0. $1 \leq WH \leq (\alpha + \beta)$ · · · (I-11)
- 5. 共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量E(重量%)E(α + β)が下記式(I-12)及び(I-13)の関係を満たす上記 $1\sim$ 4のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta) + 0.6$
 - · · · (I-12)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 3$ ・・・ (I-13)
- 6. メルトインデックスM I (g/10min) が0. 1~200g/ 10minである上記1~5のいずれかに記載のプロピレン系ランダム 共重合体。

7. ¹³C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標 (P (モル%)) が98モル%以上である上記1~6のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。

- 8. ゲルパーミエーションクロマトグラフ (GPC) 法により測定した 重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比 (Mw/Mn) が2~6で ある上記1~7のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 9. 上記1~7のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体からなるフィルム。

[第二発明]

- 1. (i) プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体に、
- (i i)核剤を配合してなるプロピレン系ランダム共重合体組成物であって、示差走査型熱量計(DSC)で測定した、結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度Tc(\mathbb{C})と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度Tm(\mathbb{C})とが、下記式(II-1)

 $T c \ge 0.75 \times T m - 5$ · · · (II-1)

を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフの0℃以下の範囲において溶出する量W0(重量%)が6重量%以下であることを特徴とするプロピレン系ランダム共重合体組成物。

- 2. (i) プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、下記の①~③の条件を満たすプロピレン系ランダム共重合体に、
 - (ii)核剤を配合してなるプロピレン系ランダム共重合体組成物。
- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $^{\alpha}$ (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 $^{\beta}$ (モル%)との和 $^{(\alpha+\beta)}$ が 0 1 2 ここれ 2 であり、

②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTpt (\mathbb{C}) としたとき、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{E} \mathbb{E}

- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbb{C} \mathbb
- 4. (i) 成分において、メルトインデックスMI (g/10min) が 0. $1 \sim 200$ g/10 min である上記 $1 \sim 3$ のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体組成物。
- 5. (i)成分において、 13 C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標 P(モル%)が 98モル%以上である上記 $1\sim 4$ のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体組成物。
- 6. 上記1~5のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体組成物からなるフィルム。
- 7. 上記 1~5 のいずかに記載のプロピレン系ランダム共重合体組成物を少なくともその一層成分とする多層フィルム。

[第三発明]

1. (A) プロピレン、エチレン及び1-プテンからなるプロピレン系ランダム共重合体55~99重量部、(B) 示差走査型熱量計により測

定した結晶化温度 T_{CB} (\mathbb{C}) が (A) 成分の同結晶化温度 T_{CA} (\mathbb{C}) より高いプロピレン系重合体 $45\sim1$ 重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T_{C} (\mathbb{C}) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_{m} (\mathbb{C}) とが式 (III-1)

 $TC \ge 0.75 \times T_m - 5 \cdot \cdot \cdot (III-1)$

の関係を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0℃ 以下の温度範囲において溶出する量W0(wt%)が6wt% 以下であるプロピレン系樹脂組成物。

2. (A) 成分が、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) とし、(Tp-5) \mathbb{C} \mathbb{C} (Tp+5) \mathbb{C} の 温度範囲で溶出する量を \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} とした場合、式 (\mathbb{C} \mathbb{C})

 $2.0 \leq Wp \leq 6.5$ · · · (III-2)

の関係を満足するプロピレン、エチレン及び/又は1-ブテンからなる プロピレン系ランダム共重合体である上記1記載のプロピレン系樹脂組 成物。

- 3. 示差走査型熱量計により測定した(B)成分の結晶化温度T_{CB}(℃)が(A)成分の同結晶化温度T_{CA}(℃)より10℃以上高い上記1又は2に記載のプロピレン系樹脂組成物。
- 4. (A) 成分が、下記(a1)~(a3)の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体である上記1~3のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。
- $(a\ 1)^{1\ 3}$ C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%)の和 $(\alpha+\beta)$ (モル%)が0. $1\sim1$ 5 モル%であり、
 - (a2) 昇温分別クロマトグラフィー (TREF) において主溶出ピー

ク温度をTpt (℃) とした場合、(Tpt-5) ℃~(Tpt+5) ℃の温度範囲で溶出する量Wpt(wt%) が20wt% 以上であり、及び

(a 3)昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0 $^{\circ}$ 以下の温度範囲において溶出する量 $^{\circ}$ W0t(wt%) と ($\alpha+\beta$) (モル%)が下記式 (II I-3) $^{\circ}$ (III-5) の関係を満たす。

$$0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$$
 の場合、 $W0t \le 1$ ・・・ (III-3)

$$2 \le (\alpha + \beta) < 12$$
 の場合、W0t $\le (\alpha + \beta) / 2 \cdot \cdot \cdot (III - 4)$

$$12 \le (\alpha + \beta) \le 15$$
 の場合、W0t ≤ 6 ・・・ (III - 5)

5. (B) 成分が、示差走査型熱量計により測定した融解曲線における 示差熱量 \triangle HB (J/g) と融点TmB ($^{\circ}$ C) が式 (III-7) の関係を 満たすプロピレン系重合体である上記 $1\sim4$ のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

$$\triangle HB \ge TmB/2+10$$
 · · · (III-7)

6. 上記1~5のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物からなるフイルム。

[第四発明]

1. 最外層の少なくとも一方が下記のプロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] からなる層により構成されているプロピレン系樹脂多層積層体。

プロピレン系重合体 [A]

プロピレンとエチレンのランダム共重合体であって、下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体。

- ① 13 C $^{-1}$ C
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp(℃)としたとき、

(Tp-5) \mathbb{C} \sim (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量Wp が 20 重量%以上である

③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W0 (重量%)とγが下記(A1)式の関係を満たす

 $W0 \leq (3+2\gamma) / 4 \cdot \cdot \cdot (A1)$

プロピレン系重合体 [B]

プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、 下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 β (モル%)の和($\alpha+\beta$)が 0. $1\sim15$ である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W
- 0(重量%)と($\alpha+\beta$)が下記の(B1)~(B3)の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (B1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (B 2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B3)
- 2. プロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす上記1記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ④示差走査型熱量計 (DSC) により測定した共重合体の融点Tm (℃) とγが下記式 (A2) の関係を満たす

 $Tm \le 160-5 \gamma \cdot \cdot \cdot (A2)$

3. プロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす上記1また

は2記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

⑤昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp(℃)としたとき、 (Tp+5) ℃以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%)と γ が下記式(A3)の関係を満たす

- 0. $1 \leq WH \leq 3 \gamma \cdot \cdot \cdot \cdot (A3)$
- 4. プロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす上記1~3 のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑥共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量Eが2.5重量%以下であり、かつEとγが下記式(A4)の関係を満たす

 $E \le (2 \gamma + 1 5) / 10 \cdot \cdot \cdot (A 4)$

- 5. プロピレン系重合体 [A] におけるγが3~7重量%である上記1 ~4のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 6. 最外層の少なくとも一方が下記のプロピレン系重合体 [B] からなる層により構成されているプロピレン系樹脂多層積層体。

プロピレン系重合体 [B]

プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、 下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 β (モル%)の和 $(\alpha + \beta)$ が 0. $1 \sim 15$ である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} 0 (重量%) と $(\alpha + \beta)$ が下記の (B1) \sim (B3) の関係を満たす

 $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、W $0 \le 1$ ・・・ (B 1)

 $2 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、W0 $\le (\alpha + \beta) / 2$ ・・・ (B2)

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 ≤ 6 ・・・ (B3)

- 7. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記④~⑥の関係を満たす上記 1 又は 6 に記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- $-5 \le (\alpha \beta) \le 5 \cdot \cdot \cdot (B4)$
- ⑤Wpと $(\alpha + \beta)$ が下記(B5)式の関係を満たす
- $90-7 (\alpha+\beta) \leq Wp \cdots (B5)$
- ⑥W0と($\alpha + \beta$)が下記の(B6)~(B8)の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 4$ の場合、W $0 \le 1$ ・・・ (B 6)
- $4 \le (\alpha + \beta) < 1$ 4 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta 2)$ / 2 ・・(B7)
- $1.4 \le (\alpha + \beta) \le 1.5$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B.8)
- 8. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす上記1, 6 又は7に記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑦W0と $(\alpha + \beta)$ が下記の (B9) 及び (B10) の関係を満たす
- 1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 ・・・(B9)
- $4 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 $\le (\alpha + \beta 3) / 2 \cdot \cdot (B10)$
- 9. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす上記1及び6~8のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑧ (Tp+5) ℃以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%) と $(\alpha+\beta)$ が下記式 (B11) の関係を満たす
- 0. $1 \leq WH \leq (\alpha + \beta) \cdot \cdot \cdot (B 1 1)$
- 10. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす上記 1及 び $6 \sim 9$ のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑨共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量E (重量%) と (α+

- β) が下記式 (B12) 及び (B13) の関係を満たす
- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta) + 0.6$

· · · (B 1 2)

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 3$

- · · · (B 1 3)
- 11. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] のメルトインデックスM I が $0.1\sim200$ g /10 m i n である上記 $1\sim1$ 0 のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 12. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] o^{13} C -NMRにより測定した立体規則性指標 P が 9 8 モル%以上である上記 $1\sim1$ 1 のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 13. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] のゲルパーミエーションクロマトグラフ (GPC) 法により測定した重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比 (Mw/Mn) が2~6である上記1~12のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 14. 引張弾性率TM(MPa)とヒートシール温度HST (\mathbb{C})が以下の関係を満たす上記 $1\sim13$ のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

TM≥40×HST-4000 (HST≥115)

TM≥600

(HST < 115)

15. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B]、又はプロピレン系重合体 [B] からなる最外層の少なくとも一方と、最外層と少なくともエチレン含有量が異なるプロピレン系重合体 [A] 及び/又はプロピレン系重合体 [B] から選ばれる少なくとも一層以上の層を積層してなる上記1~14のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

16. 上記1~15のいずれかに記載のプロピレン系多層積層体であって、Tダイキャスト成形法により得られたプロピレン系樹脂多層積層体。

発明を実施するための最良の形態

以下に、第一発明〜第四発明について、その実施の形態を説明する。 [第一発明]

1. プロピレン系ランダム共重合体

本第一発明(以下、この項において、単に「本発明」と呼ぶことがある)のプロピレン系ランダム共重合体は、プロピレン、エチレン及びブテン-1の共重合体であって、下記の①~③を満たす。

- ① 13 C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%))と 13 C-NMRにより測定した共重合体中の1-ブテン単位の含有量 β (モル%))の和(α + β)が0. $1\sim15$ である。
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} (重量%) が 20 以上である。
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} 0 (重量%) と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-1) \sim (I-3) の関係を満たす。
- $0. 1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・(I-1) $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta) / 2$ ・・・(I-2) $12 \le (\alpha + \beta) \le 1$ 5 の場合、 $W0 \le 6$ ・・・(I-3)以下、上記①、②及び③について詳細に説明する。
- ① 13 C $^{-13}$ C $^{-13}$

位の含有量 β (モル%))の和($\alpha+\beta$)が0. $1\sim15$ である。好ましくは、 $4\sim14$ である。さらに好ましくは、 $6\sim13$ である。

また、好ましくは $(\alpha - \beta)$ が下記式 (I-4) の関係を満たす場合である。

 $-5 \le (\alpha - \beta) \le 5 \cdot \cdot \cdot (I - 4)$

より好ましくは $0.5 \le (\alpha/\beta) \le 2$ を満たす場合であり、更に好ま しいのは $\alpha \ge 6$ 、かつ $1 \le (\alpha/\beta) \le 2$ の関係を満たす場合である。

 $(\alpha+\beta)$ が0.1モル%未満ではヒートシール性の改良効果が望めなく、また15モル%を超えるとフィルムの剛性が満足できないものになる。また、上記(I-4)式の関係を満たさない場合、すなわち、($\alpha-\beta$) <-5であると気相重合においてリアクター内で1-ブテンが液化し、塊が発生し易くなることがある。また、($\alpha-\beta$) >5だと1-ブテン単位によるべとつき成分のブリード抑制効果が小さくなり、特にアンチブロッキング性の経時的な低下が起こり易くなることがある。

②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} \mathbf{W} (\mathbf{E} 量%) が 20 以上である。好ましくは下記 ($\mathbf{I}-5$) 式の関係を満たす。 90-7 ($\alpha+\beta$) $\leq \mathbf{W}$ \mathbf{W} ・・・ ($\mathbf{I}-5$)

より好ましくは、Wpが30以上であり、かつ下記 (I-11) 式の関係を満たす。100-7 ($\alpha+\beta$) $\leq Wp$ ・・・ (I-11)

Wpが20重量%未満の場合は、主溶出ピークの裾が高温側及び/又は低温側に大きく伸びている場合であり、低温側の成分はフィルムをべとついたものにするので好ましくなく、高温側の成分はヒートシール性を不充分にし、透明性の成形条件依存性を大きくするので好ましくない。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は主溶出ピークの高温 側の成分が、チルロールリリースなどの成形性や剛性に寄与しているた

め全く無いよりもある程度の量は存在していた方が好ましく、(Tp+5) \mathbb{C} 以上の温度範囲において溶出す量WH (重量%) と ($\alpha+\beta$) が下記式 (I-14) の関係を満たしていることが好ましい。

- 0. $1 \leq WH \leq (\alpha + \beta)$ ・・・ (I-14) より好ましくは、
- 0. $1 \le WH \le (\alpha + \beta) 3$ ・・・ (I-15) さらに好ましくは、
- 0. $5 \le WH \le (\alpha + \beta) 5$ ・・・ (I-16) の関係を満たす場合である。
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} 0 (重量%) と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-1) \sim (I-3) の関係を満たす。
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (I-1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (I-2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 ≤ 6 ・・・ (I-3)

好ましくは、下記の (I-6) ~ (I-8) の関係を満たす。

 $0. 1 \le (\alpha + \beta) < 4$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (I-6)

 $4 \le (\alpha + \beta) < 14$ の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta - 2) / 2$

 $\cdot \cdot \cdot (I-7)$

 $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (I-8)

さらに好ましくは、下記の(I-9)及び(I-10)の関係を満たす。

1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 ・・・(I-9)

 $4 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta - 3) / 2$

· · · (I-10)

W0と $(\alpha + \beta)$ が上記(I-1)~(I-3)の関係を満たさない場合、フィルムがべとついたものなり、添加剤、低分子量成分などのブ

リードによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

また、本発明においては、プロピレン系ランダム共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量E(重量%)と($\alpha + \beta$)が下記式(I-12)及び(I-13)の関係を満たすことが好ましい。

0. $1 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta) + 0.6$

$$\cdot \cdot \cdot (I-12)$$

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 3$ ・・・(I-13) さらに好ましくは、下記式(I-17)及び(I-18)の関係を満たす。

 $0.1 \le (\alpha + \beta) < 10$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta) + 0.3$

$$\cdot \cdot \cdot (I-17)$$

 $10 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 2.3$ ・・・(I-18)より好ましくは、下記式(I-19)及び(I-20)の関係を満たす。 $0.1 \le (\alpha + \beta) < 10$ の場合、 $E \le 0.2$ ($\alpha + \beta$)

• • •
$$(I-19)$$

$$10 \le (\alpha + \beta) \le 15$$
 の場合、 $E \le 2$ ・・・ (I-20)

Eと $(\alpha + \beta)$ が上記の関係を満たすとフィルムがべとついたものにならず好ましい

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は、メルトインデックスMI(g/10min)が0.1~200g/10minであることが好ましい。より好ましくは1~40g/10minであり、さらに好ましくは2~20g/10minである。MIがこの範囲から外れると成形性が劣ることがある。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は、 13 C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標(P(モル%))が 9 8 モル%以上であることが好ましい。より好ましくは 9 8.5 モル%以上である。

立体規則性が98モル%未満であるとフィルムの剛性やアンチブロッキング性が不十分なものになる場合がある。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフ法(GPC)により測定される重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比(Mw/Mn)が $2\sim6$ であることが好ましい。この場合、フィルムの透明性及び成形性も優れたものとなり好ましい。さらに好ましくは、 $2.5\sim5$ である。

なお、前記 α 、 β 、W0、Wp、WH 、E、MI、P及UMw/Mn は実施例に述べる方法により測定した。

2. プロピレン系ランダム共重合体の製造方法

本発明のプロピレン系ランダム共重合体は(A)マグネシウム化合物とチタン化合物とを電子供与性化合物および必要に応じてケイ素化合物の存在下、120~150℃の温度にて接触させた後、100~150℃の温度にて不活性溶媒により洗浄したものからなる固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)第3成分として電子供与性化合物からなる触媒を用いてプロピレンとエチレン及び1ープテンを共重合することにより製造することができる。

以下に、各触媒成分、調整方法、重合方法等について説明する。

〔I〕各触媒成分

(A) 固体触媒成分

固体触媒成分は、マグネシウム、チタンおよび電子供与体を含有する ものであり、以下の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、

(c)電子供性化合物および必要に応じてケイ素化合物(d)からなる 固体触媒成分から形成されるものである。

(a) マグネシウム化合物

マグネシウム化合物としては、特に制限はないが、一般式(I)

 MgR^1R^2 · · · (I)

で表されるマグネシウム化合物を好ましく用いることができる。

上記の一般式(I)において、 R^1 および R^2 は、炭化水素基、 OR^3 基(R^3 は炭化水素基)またはハロゲン原子を示す。ここで、 R^1 および R^2 の炭化水素基としては、炭素数 $1\sim 12$ 個のアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基等を、 OR^3 基としては、 R^3 が炭素数 $1\sim 12$ 個のアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基等を、ハロゲン原子としては、塩素、臭素、ヨウ素、フッ素等を挙げることができる。また、 R^1 および R^2 は、同一でも異なってもよい。

上記の一般式(I)で示されるマグネシウム化合物の具体例としては、ジメチルマグネシウム、ジエチルマグネシウム、ジイソプロピルマグネシウム、ジウム、ジブチルマグネシウム、ジネクチルマグネシウム、エチルブチルマグネシウム、ジフェニルマグネシウム、ブシクロへキシルマグネシウム等のアルキルマグネシウム、アリールマグネシウム、ジメトキシマグネシウム、ジエトキシマグネシウム、ジプロポキシマグネシウム、ジブトキシマグネシウム、ジへキシロキシマグネシウム、ジオクトキシマグネシウム、ジフェノキシマグネシウム、ジシクロへキシロキシマグネシウムのアルコキシマグネシウム、アリロキシマグネシウム、エチルマグネシウムクロリド、イソプロピルマグネシウムクロリド、イソブチルマグネシウムクロリド、オンブチルマグネシウムクロリド、エチルマグネシウムブロミド、ブチルマグネシウムブロミド、フェニルマグネシウムクロリド、ブチルマグネシウムアリド、フェニルマグネシウムブロミド、ブチルマグネシウムアル

キルマグネシウムハライド,アリールマグネシウムハライド;ブトキシマグネシウムクロリド,シクロヘキシロキシマグネシウムクロリド,フェノキシマグネシウムクロリド,エトキシマグネシウムブロミド,ブトキシマグネシウムブロミド,エトキシマグネシウムイオダイド等のアルコキシマグネシウムハライド,アリロキシマグネシウムハライド;塩化マグネシウム,臭化マグネシウム,ョウ化マグネシウム等のハロゲン化マグネシウム等を挙げることができる。

これらのマグネシウム化合物の中でも、重合活性および立体規則性の 面から、マグネシウムハライド、アルコキシマグネシウム、アルキルマ グネシウム、アルキルマグネシウムハライドが好適に使用できる。

上記のマグネシウム化合物は、金属マグネシウム、またはマグネシウムを含有する化合物から調製することができる。

一例としては、金属マグネシウムにハロゲンおよびアルコール類を接触させる方法が挙げられる。ここで、ハロゲンとしては、ヨウ素、塩素、臭素、フッ素が挙げられる。これらの中ではヨウ素が好ましい。アルコール類としては、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール、オクタノール等が挙げられる。また、他の一例として、Mg (OR^4) 2 で表されるマグネシウムアルコキ化合物(式中、 R^4 は、炭素数 $1\sim2$ 0 個の炭化水素基を示す。)にハロゲン化物を接触させる方法が挙げられる。

上記のハロゲン化物としては、四塩化ケイ素、四臭化ケイ素、四塩化スズ、四臭化スズ、塩化水素等が挙げられる。これらの中では四塩化ケイ素が好ましい。上記のR⁴としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、ヘキシル基、オクチル基等のアルキル基、シクロヘキシル基、アリル基、プロペニル基、ブテ

ニル基等のアルケニル基、フェニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基、フェネチル、3-フェニルプロピル基等のアラルキル基等が挙げられる。これらの中では特に炭素数1~10個のアルキル基が好ましい。

さらに、マグネシウム化合物は、シリカ、アルミナ、ポリスチレン等の担体に担持されていてもよい。以上のマグネシウム化合物は単独で用いてもよいし、2種以上組み合わせて用いてもよい。また、ヨウ素などのハロゲン、珪素、アルミニウム等の他の元素を含有してもよく、アルコール、エーテル、エステル類などの電子供与体を含有してもよい。

(b) チタン化合物

チタン化合物としては、特に制限はないが、一般式 (II)

 $TiX^{1}p(OR^{5})_{4-p}$ ・・・(II) で表されるチタン化合物を好ましく用いることができる。

上記の一般式(II)において、 X^1 はハロゲン原子を示し、その中でも塩素原子および臭素原子が好ましく、塩素原子が特に好ましい。 R^5 は炭化水素基であって、飽和基や不飽和基であってもよく、直鎖状のものや分枝鎖を有するもの、あるいは環状のものであってもよく、さらにはイオウ、窒素、酸素、ケイ素、リンなどのヘテロ原子を含むものであってもよい。好ましくは炭素数 $1\sim10$ 個の炭化水素基、特にアルキル基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アリール基およびアラルキル基などが好ましく、直鎖または分岐鎖のアルキル基が特に好ましい。 $-OR^5$ が複数存在する場合にはそれらは互いに同じでも異なってもよい。 R^5 の具体例としては、メチル基、エチル基、n- プロピル基、1 ソプロピル基、1 アルブロピル基、1 アルブラル基、1 アルブロピル基、1 アルブロピル基、1 アルブラル基、1 アルブロピル基、1 アルブラル基、1 アルブラル基、1 アルブラルス

デシル基、アリル基、ブテニル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘキセニル基、フェニル基、トリル基、ベンジル基、フェネチル基などが挙げられる。pは0~4の整数を示す。

上記の一般式(II)で示されるチタン化合物の具体例としては、テ トラメトキシチタン, テトラエトキシチタン, テトラーnープロポキシ チタン, テトライソプロポキシチタン, テトラーn-ブトキシチタン, テトライソブトキシチタン, テトラシクロヘキシロキシチタン, テトラ フェノキシチタン等のテトラアルコキシチタン;四塩化チタン,四臭化 チタン,四ヨウ化チタン等のテトラハロゲン化チタン;メトキシチタン トリクロリド, エトキシチタントリクロリド, プロポキシチタントリク ロリド, n-ブトキシチタントリクロリド, エトキシチタントリブロミ ド等のトリハロゲン化アルコキシチタン; ジメトキシチタンジクロリド, ジエトキシチタンジクロリド, ジイソプロポキシチタンジクロリド, ジ - n - プロポキシチタンジクロリド, ジエトキシチタンジブロミド等の ジハロゲン化ジアルコキシチタン;トリメトキシチタンクロリド,トリ エトキシチタンクロリド, トリイソプロポキシチタンクロリド, トリー n-プロポキシチタンクロリド,トリーn-ブトキシチタンクロリド等 のモノハロゲン化トリアルコキシチタンなどを挙げることができる。こ れらの中で、重合活性の面から、高ハロゲン含有チタン化合物、特に四 塩化チタンが好ましい。これらのチタン化合物は、それぞれ単独で用い てもよく、また2種以上を組み合わせて用いてもよい。

(c) 電子供与性化合物

電子供与性化合物としては、アルコール類、フェノール類、ケトン類、アルデヒド類、有機酸もしくは無機酸のエステル類、モノエーテル、ジエーテルもしくはポリエーテル等のエーテル類等の含酸素電子供与性化合物や、アンモニア、アミン、ニトリル、イソシアネート等の含窒素電

子供与性化合物を挙げることができる。前記の有機酸としては、カルボン酸が挙げられ、具体的にはマロン酸等が挙げられる。これらの中では、多価カルボン酸のエステル類が好ましく、さらに好ましくは、芳香族多価カルボン酸のエステル類である。特に芳香族ジカルボン酸のエステル類が好ましい。また、エステル部の有機基が直鎖、分岐または環状の脂肪族炭化水素が好ましい。

具体的には、フタル酸、ナフタレン-1, 2-ジカルボン酸, ナフタ レンー2, 3-ジカルボン酸、5, 6, 7, 8-テトラヒドロナフタレ ン-1, 2-ジカルボン酸、5, 6, 7, 8-テトラヒドロナフタレン -2,3-ジカルボン酸、インダン-4,5-ジカルボン酸、インダン -5,6-ジカルボン酸等のジカルボン酸のメチル、エチル、n-プロ ピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、t-ブチル、n-ペン チル、1-メチルブチル、2-メチルブチル、3-メチルブチル、1, 1ージメチルプロピル、1ーメチルペンチル、2ーメチルペンチル、3 ーメチルペンチル、4ーメチルペンチル、1ーエチルブチル、2ーエチ ルブチル、n-ヘキシル、シクロヘキシル、n-ヘプチル、n-オクチ ル、n-ノニル、2-メチルヘキシル、3-メチルヘキシル、4-メチ ルヘキシル、2-エチルヘキシル、3-エチルヘキシル、4-エチルヘ キシル、2-メチルペンチル、3-メチルペンチル、2-エチルペンチ ル、3-エチルペンチル等のジアルキルエステルが挙げられる。これら の中では、フタル酸ジエステル類が好ましく、また、エステル部の有機 基の炭素数が4個以上の直鎖または分岐の脂肪族炭化水素が好ましい。

この具体例としては、フタル酸ジーn ープチル、フタル酸ジイソブチル、フタル酸ジーn ーヘプチル、フタル酸ジェチルなどを好ましく挙げることができる。 また、これらの化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

(d) ケイ素化合物

固体触媒成分の調製に、前記(a)、(b)および(c)成分に加えて、場合により(d)成分として、下記の一般式(III)、

S i (OR^6) q $X^2 4 - q$ (I I I)

(R⁶は炭化水素基、X²はハロゲン原子、qは0~3の整数を示す。) で表されるケイ素化合物を用いることができる。ケイ素化合物を用いる ことにより、触媒活性および立体規則性の向上ならびに生成ポリマー中 の微粉量の低減が図れることがある。

上記の一般式(III)において、X²はハロゲン原子を示し、これらの中で塩素原子および臭素原子が好ましく、塩素原子が特に好ましい。 R⁶は炭化水素基であって、飽和基や不飽和基であってもよく、直鎖状のものや分枝鎖を有するもの、あるいは環状のものであってもよく、さらにはイオウ、窒素、酸素、ケイ素、リンなどのヘテロ原子を含むものであってもよい。 好ましくは炭素数 1~10個の炭化水素基、特にアルキル基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アリール基およびアラルキル基などが好ましい。 -OR⁶が複数存在する場合にはそれらは互いに同じでも異なってもよい。 R⁶の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、イソブチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、nーペンチル基、カウロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘキセニル基、フェニル基、トリル基、ベンジル基、フェネチル基などが挙げられる。 q は 0~3 の整数を示す。

上記の一般式(III)で示されるケイ素化合物の具体例としては、 四塩化ケイ素、メトキシトリクロロシラン、ジメトキシジクロロシラン、 トリメトキシクロロシラン、エトキシトリクロロシラン、ジエトキシジ

クロロシラン、トリエトキシクロロシラン、プロポキシトリクロロシラン、ジプロポキシジクロロシラン、トリプロポキシクロロシランなどを挙げることができる。これらの中で特に四塩化ケイ素が好ましい。これらのケイ素化合物は、それぞれ単独で用いてもよく、また2種以上を組み合わせて用いてもよい。

(B) 有機アルミニウム化合物

本発明の結晶性ポリプロピレンの製造に用いられる(B)有機アルミ ニウム化合物としては、特に制限はないが、アルキル基、ハロゲン原子、 水素原子、アルコキシ基を有するもの、アルミノキサンおよびそれらの 混合物を好ましく用いることができる。具体的には、トリメチルアルミ ニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、ト リイソブチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム等のトリアルキ ルアルミニウム;ジエチルアルミニウムモノクロリド, ジイソプロピル アルミニウムモノクロリド、ジイソブチルアルミニウムモノクロリド、 ジオクチルアルミニウムモノクロリド等のジアルキルアルミニウムモノ クロリド:エチルアルミニウムセスキクロリド等のアルキルアルミニウ ムセスキハライド;メチルアルミノキサン等の鎖状アルミノキサン等を 挙げることができる。これらの有機アルミニウム化合物の中では、炭素 数1~5個の低級アルキル基を有するトリアルキルアルミニウム、特に トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアル ミニウムおよびトリイソブチルアルミニウムが好ましい。また、これら の有機アルミニウム化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上 を組み合わせて用いてもよい。

(C) 第3成分(電子供与性化合物)

本発明のプロピレンランダム共重合体を製造するには、(C)電子供与性化合物が用いられる。この(C)電子供与性化合物としては、Si

-O-C結合を有する有機ケイ素化合物、窒素含有化合物、リン含有化合物、酸素含有化合物を用いることができる。このうち、重合活性および立体規則性の面から、Si-O-C結合を有する有機ケイ素化合物、エーテル類およびエステル類を用いることが好ましく、特にSi-O-C結合を有する有機ケイ素化合物を用いることが好ましい。

このSi-O-C結合を有する有機ケイ素化合物の具体例としては、 テトラメトキシシラン、テトラエトキシシラン、テトラブトキシシラン、 テトライソブトキシシラン、トリメチルメトキシシラン、トリメチルエ トキシシラン、トリエチルメトキシシラン、トリエチルエトキシシラン、 エチルイソプロピルジメトキシシラン、プロピルイソプロピルジメトキ シシラン、ジイソプロピルジメトキシシラン、ジイソブチルジメトキシ シラン、イソプロピルイソブチルジメトキシシラン、ジー t ーブチルジ メトキシシラン、tーブチルメチルジメトキシシラン、tーブチルエチ ルジメトキシシラン、tーブチルプロピルジメトキシシラン、tーブチ ルイソプロピルジメトキシシラン、t ーブチルブチルジメトキシシラン、 t ープチルイソブチルジメトキシシラン、t ーブチル (s ーブチル) ジ メトキシシラン、t-ブチルアミルジメトキシシラン、t-ブチルヘキ シルジメトキシシラン、tーブチルヘプチルジメトキシシラン、tーブ チルオクチルジメトキシシラン、t-ブチルノニルジメトキシシラン、 tーブチルデシルジメトキシシラン、tーブチル(3,3,3-トリフ ルオロメチルプロピル)ジメトキシシラン、シクロヘキシルメチルジメ トキシシラン、シクロヘキシルエチルジメトキシシラン、シクロヘキシ ルプロピルジメトキシシラン、シクロペンチル- t -ブチルジメトキシ シラン、シクロヘキシルーtーブチルジメトキシシラン、ジシクロペン チルジメトキシシラン、ジシクロヘキシルジメトキシシラン、ビス (2 ーメチルシクロペンチル)ジメトキシシラン、ビス(2,3-ジメチル

シクロペンチル) ジメトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、フ ェニルトリエトキシシラン、メチルトリメトキシシラン、エチルトリメ トキシシラン、プロピルトリメトキシシラン、イソプロピルトリメトキ シシラン、ブチルトリメトキシシラン、イソブチルトリメトキシシラン、 tープチルトリメトキシシラン、sーブチルトリメトキシシラン、アミ ルトリメトキシシラン、イソアミルトリメトキシシラン、シクロペンチ ルトリメトキシシラン、シクロヘキシルトリメトキシシラン、ノルボル ナントリメトキシシラン、インデニルトリメトキシシラン、2-メチル シクロペンチルトリメトキシシラン、シクロペンチル (t-ブトキシ) ジメトキシシラン、イソプロピル (t-ブトキシ) ジメトキシシラン、 tーブチル(イソブトキシ)ジメトキシシラン、tーブチル(tーブト キシ)ジメトキシシラン、テキシルトリメトキシシラン、テキシルイソ プロポキシジメトキシシラン、テキシル (t - ブトキシ) ジメトキシシ ラン、テキシルメチルジメトキシシラン、テキシルエチルジメトキシシ ラン、テキシルイソプロピルジメトキシシラン、テキシルシクロペンチ ルジメトキシシラン、テキシルミリスチルジメトキシシラン、テキシル シクロヘキシルジメトキシシラン等が挙げられる。

また、下記の一般式(IV)、

(式中、 $R^7 \sim R^9$ は水素原子または炭化水素基を示し、それらは互いに同一でも異なってもよく、隣接する基と互いに結合して環を形成していてもよい。 R^{10} 及び R^{11} は炭化水素基を示し、それらは互いに同一で

も異なってもよく、隣接する基と互いに結合して環を形成していてもよい。 R^{12} 及び R^{13} は炭素数が $1\sim 20$ のアルキル基を示し、それらは互いに同一でも異なってもよい。 mは 2 以上の整数であり、 n は 2 以上の整数である。)で表される有機ケイ素化合物を用いることができる。

上記の一般式(IV)におけるR⁷~R⁹としては、水素原子、メチル基、エチル基、n-プロピル基等の直鎖状炭化水素基、イソプロピル基、イソプチル基、t-ブチル基、テキシル基等の分岐状炭化水素基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基等の飽和環状炭化水素基、フェニル基、ペンタメチルフェニル基等の不飽和環状炭化水素基が挙げられる。これらのうち、好ましくは水素、炭素数1~6の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましくは水素、メチル基、エチル基である。

上記の一般式(IV)におけるR¹⁰およびR¹¹としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基等の直鎖状炭化水素基、イソプロピル基、イソブチル基、t-ブチル基、テキシル基等の分岐状炭化水素基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基等の飽和環状炭化水素基、フェニル基、ペンタメチルフェニル基等の不飽和環状炭化水素基が挙げられる。また、これらは同じでも良く、異なっていても良い。これらのうち、好ましくは炭素数1~6の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基である。

上記の一般式(IV)における R^{12} および R^{13} としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、s e c - ブチル基、t - ブチル基、n-ペンチル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基等の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基が挙げられる。また、これらは同じでも良く、異なっていても良い。これらのうち、好ましくは炭素数 $1\sim6$ の直鎖状炭化水素基であり、特に好ましく

はメチル基である。

上記の一般式(IV)で示される有機ケイ素化合物の好ましい化合物 としては具体的に、ネオペンチルnープロピルジメトキシシラン、ネオ ペンチルnーブチルジメトキシシラン、ネオペンチルnーペンチルジメ トキシシラン、ネオペンチルn-ヘキシルジメトキシシラン、ネオペン チルn-ヘプチルジメトキシシラン、イソブチルn-プロピルジメトキ シシラン、イソブチルnーブチルジメトキシシラン、イソブチルnーペ ンチルジメトキシシラン、イソブチルn-ヘキシルジメトキシシラン、 イソブチルn-ヘプチルジメトキシシラン、2-シクロヘキシルプロピ ルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシルブチルn-プロ ピルジメトキシシラン、2-シクロヘキシルペンチルn-プロピルジメ トキシシラン、2-シクロヘキシルヘキシルn-プロピルジメトキシシ ラン、2-シクロヘキシルヘプチルn-プロピルジメトキシシラン、2 ーシクロペンチルプロピルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロ ペンチルブチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルペ ンチルn-プロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルヘキシルn ープロピルジメトキシシラン、2-シクロペンチルヘプチルn-プロピ ルジメトキシシラン、イソペンチルn-プロピルジメトキシシラン、イ ソペンチルn-ブチルジメトキシシラン、イソペンチルn-ペンチルジ メトキシシラン、イソペンチルn-ヘキシルジメトキシシラン、イソペ ンチルn-ヘプチルジメトキシシラン、イソペンチルイソブチルジメト キシシラン、イソペンチルネオペンチルジメトキシシラン、ジイソペン チルジメトキシシラン、ジイソヘプチルジメトキシシラン、ジイソヘキ シルジメトキシシラン等が挙げられる。特に好ましい化合物の具体例と しては、ネオペンチルn-プロピルジメトキシシラン、ネオペンチルn ーペンチルジメトキシシラン、イソペンチルネオペンチルジメトキシシ

ラン、ジイソペンチルジメトキシシラン、ジイソヘプチルジメトキシシ ラン、ジイソヘキシルジメトキシシランが挙げられ、さらに好ましい化 合物の具体例としては、ネオペンチルnーペンチルジメトキシシラン、 ジイソペンチルジメトキシシランが挙げられる。

上記の一般式(IV)で示される有機ケイ素化合物は、任意の方法に よって合成することができる。代表的な合成経路は、下記のとおりであ る。

$$B r \leftarrow CH_{2} \rightarrow D \leftarrow C \rightarrow R^{10} \xrightarrow{Mg} B r Mg \leftarrow CH_{2} \rightarrow D \leftarrow C \rightarrow R^{10}$$

$$(1) \qquad (2)$$

$$R^{7} \qquad CR^{12} \qquad (2)$$

$$CH \leftarrow CH_{2} \rightarrow D \qquad CH \rightarrow CH_{2} \rightarrow D \qquad CH_$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{12}OH/R^{13}OH & R^{7} & OR^{12} & R^{9} \\
\hline
CH+CH_{2}\rightarrow_{m} S & i+CH_{2}\rightarrow_{n} C-R^{10} \\
R^{8} & OR^{13} & R^{11}
\end{array}$$

この合成経路において、原料化合物 [1] は市販されているか、または公知のアルキル化、ハロゲン化等により得ることができる。化合物 [1] に対して、公知のグリニャール反応により、一般式 (IV) で表される 有機ケイ素化合物を得ることができる。

これらの有機ケイ素化合物はそれぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

窒素含有化合物の具体例としては、2,6-ジイソプロピルピペリジン,2,6-ジイソプロピルー4-メチルピペリジン,N-メチル2,2,6,6-テトラメチルピペリジンなどの2,6-置換ピペリジン類;2,5-ジイソプロピルアゾリジン,N-メチル2,2,5,5-テトラメチルアゾリジンなどの2,5-置換アゾリジン類;N,N,N',N'-テトラメチルメチレンジアミン,N,N,N',N'-テトラエチルメチレンジアミンなどの置換メチレンジアミン類;1,3-ジベンジルイミダゾリジン,1,3-ジベンジルー2-フェニルイミダゾリジンなどの置換イミダゾリジン類等が挙げられる。

リン含有化合物の具体例としては、トリエチルホスファイト、トリnープロピルホスファイト、トリイソプロピルホスファイト、トリnーブチルホスファイト、トリイソブチルホスファイト、ジェチルnーブチルホスファイト、ジエチルフェニルホスファイトなどの亜リン酸エステル類等である。

酸素含有化合物の具体例としては、2,2,6,6ーテトラメチルテトラヒドロフラン,2,6,6ーテトラエチルテトラヒドロフランなどの2,6ー置換テトラヒドロフラン類;1,1ージメトキシー2,3,4,5ーテトラクロロシクロペンタジエン,9,9ージメトキシフルオレン,ジフェニルジメトキシメタンなどのジメトキシメタン誘導体等が挙げられる。

[I I] 固体触媒成分の調製

前記(A)の固体触媒成分の調製方法としては、上記の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、(c)電子供与体、および必要に応じて(d)ケイ素化合物を、温度を除き通常の方法で接触させればよく、接触手順については特に問わない。例えば、各成分を炭化水素などの不活性溶媒の存在下で接触させてもよいし、予め炭化水素などの不活性溶媒で各成分を希釈して接触させてもよい。この不活性溶媒としては、例えば、オクタン、デカン、エチルシクロヘキサンなどの脂肪族炭化水素、脂環式炭化水素またはこれらの混合物を挙げることができる。

ここで、チタン化合物は、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.5~100モル、好ましくは、1~50モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、上記の電子供与体は、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.01~10モル、好ましくは、0.05~1.0モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性や立体規則性が不十分となることがある。さらに、ケイ素化合物を用いるときは、上記のマグネシウム化合物のマグネシウム1モルに対して、通常、0.001~100モル、好ましくは、0.005~5.0モル使用する。このモル比が前記範囲を逸脱すると触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されず、かつ生成ポリマー中の微粉量が多くなることがある。

上記の(a) \sim (d) 成分の接触は、全成分を加えた後、 $120\sim150$ $^{\circ}$ C、好ましくは $125\sim140$ $^{\circ}$ Cの温度範囲にて行う。この接触温度が前記範囲外では、触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されない。また、接触は、通常、 $1分\sim24$ 時間、好ましくは、 $10分\sim6$ 時間行われる。このときの圧力は、溶媒を使用する場合はその種類、

接触温度などにより、その範囲は変化するが、通常、 $0\sim50\,\mathrm{kg/c}$ $\mathrm{m}^2\mathrm{G}$ 、好ましくは $0\sim10\,\mathrm{kg/cm}^2\mathrm{G}$ の範囲にて行う。また、接触操作中は、接触の均一性および接触効率の面から攪拌を行うことが好ましい。

さらに、チタン化合物の接触を2回以上行い、触媒担体としての役割をするマグネシウム化合物に十分担持させることが好ましい。

接触操作において溶媒を使用するときは、チタン化合物1モルに対して、通常、5000ミリリットル以下、好ましくは、10~1000ミリリットルの溶媒を使用する。この比が前記範囲を逸脱すると接触の均一性や接触効率が悪化することがある。

以上の接触で得られた固体触媒成分は、100~150℃、好ましくは120~140℃の温度にて不活性溶媒で洗浄する。この洗浄温度が上記範囲外では、触媒活性や立体規則性の向上効果が十分に発揮されない。この不活性溶媒としては、例えば、オクタン、デカンなどの脂肪族炭化水素、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサンなどの脂環式炭化水素、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素、テトラクロロエタン、クロロフルオロ炭素類などのハロゲン化炭化水素またはこれらの混合物を挙げることができる。これらのなかでは、脂肪族炭化水素が好ましく使用される。

洗浄方法としては、特に制限はないが、デカンテーション、濾過などの方式が好ましい。不活性溶媒の使用量、洗浄時間、洗浄回数についても特に制限はないが、マグネシウム化合物1モルに対して、通常、100~10000ミリリットル、好ましくは、1000~5000ミリリットルの溶媒を使用し、通常、1分~24時間、好ましくは、10分~6時間行われる。この比が前記範囲を逸脱すると洗浄が不完全になることがある。

このときの圧力は、溶媒の種類、洗浄温度などにより、その範囲は変化するが、通常、 $0\sim50\,\mathrm{k}\,\mathrm{g}/\mathrm{cm}^2\mathrm{G}$ 、好ましくは、 $0\sim10\,\mathrm{k}\,\mathrm{g}/\mathrm{cm}^2\mathrm{G}$ の範囲にて行う。また、洗浄操作中は、洗浄の均一性および洗浄効率の面から攪拌を行うことが好ましい。

なお、得られた固体触媒成分は、乾燥状態または炭化水素などの不活性溶媒中で保存することもできる。

[III] 重合方法

本発明のプロピレン系ランダム共重合体を製造する際の触媒成分の使用量については、特に制限はないが、前記(A)成分の固体触媒成分は、チタン原子に換算して、反応容積1リットル当たり、通常0.00005~1ミリモルの範囲になるような量が用いられ、(B)成分の有機アルミニウム化合物は、アルミニウム/チタン原子比が通常1~1000、好ましくは10~500の範囲になるような量が用いられる。この原子比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、(C)第3成分として有機ケイ素化合物等の電子供与性化合物を用いるときは、(C)電子供与性化合物/(B)有機アルミニウム化合物モル比が、通常0.001~5.0、好ましくは0.01~2.0、より好ましくは0.05~1.0の範囲になるような量が用いられる。このモル比が前記範囲を逸脱すると十分な触媒活性および立体規則性が得られないことがある。ただし、予備重合を行う場合は、さらに低減することができる。

本発明のプロピレン系ランダム共重合体の重合においては、重合活性、 立体規則性および重合体パウダー形態の面から、所望に応じ、先ずオレ フィンの予備重合を行ったのち、本重合を行ってもよい。この場合、前 記(A)固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応 じて(C)電子供与性化合物を、それぞれ所定の割合で混合してなる触

媒の存在下に、オレフィンを通常1~100℃の範囲の温度において、 常圧ないし50kg/cm²G程度の圧力で予備重合させ、次いで触媒 と予備重合生成物との存在下に、プロピレンとコモノマーであるエチレ ン及び1-ブテンを本重合させる。

予備重合に用いられるオレフィンとしては、一般式 (V)

$$R^{14} - CH = CH_2 \cdot \cdot \cdot (V)$$

で表されるαーオレフィンが好ましい。

上記の一般式(V)において、R¹⁴は水素原子または炭化水素基であって、炭化水素基は飽和基や不飽和基であってもよい。具体的にはエチレン、プロピレン、1ーブテン、1ーペンテン、1ーヘキセン、1ーヘプテン、1ーオクテン、1ーデセン、3ーメチルー1ーペンテン、4ーメチルー1ーペンテン、ビニルシクロヘキサン、ブタジエン、イソプレン、ピペリレン等を挙げることができる。これらのオレフィンは1種用いてもよいし、2種以上組み合わせて用いてもよい。前記オレフィンの中で、特にエチレン、プロピレンが好適である。

この本重合における重合形式については特に制限はなく、溶液重合、 スラリー重合、気相重合、バルク重合等のいずれにも適用可能であり、 さらに、回分式重合や連続重合のどちらにも適用可能であり、異なる条 件での2段階重合や多段重合にも適用可能である。

さらに、反応条件については、その重合圧は、特に制限はなく、重合活性の面から、通常、大気圧 $\sim 80~k~g/c~m^2~G$ 、好ましくは $2\sim 5~0~k~g/c~m^2~G$ 、重合温度は、通常、 $0\sim 20~0$ $^{\circ}$ 、好ましくは、 $2~0\sim 9~0$ $^{\circ}$ 、さらに好ましくは、 $4~0\sim 9~0$ $^{\circ}$ の範囲で適宜選ばれる。重合時間は原料のプロビレンとエチレン及び1-ブテンの重合温度によって左右され一概に定めることができないが、通常、5~0~2~0 時間、

好ましくは、10分~10時間程度である。プロピレンとエチレン及び1-ブテンの混合比は、重合温度、圧力などにより左右され一概に定めることができないが、通常、エチレンが0.1~20モル%、1-ブテンが0.1~20モル%、好ましくはエチレンが1~15モル%、1-ブテンが1~15モル%程度である。分子量は、連鎖移動剤の添加、好ましくは水素の添加を行うことで調節することができる。また、窒素等の不活性ガスを存在させてもよい。

異なる重合条件で、2段階以上にわたって重合することもできる。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体を製造する重合においては、前記触媒成分については、(A)成分と(B)成分と(C)成分とを所定の割合で混合し、接触させたのち、ただちにプロピレンとエチレン及び1-ブテンを導入して重合をおこなってもよいし、接触後、0.2~3時間程度熟成させたのち、プロピレンとエチレン及び1-ブテンを導入して重合を行ってもよい。さらに、この触媒成分は不活性溶媒やプロピレンなどに懸濁して供給することができる。

本発明のプロピレン系ランダム共重合体においては、重合後の後処理は常法により行うことができる。すなわち、気相重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマー粉体に、その中に含まれるオレフィンなどを除くために、窒素気流などを通過させてもよいし、また、所望に応じて押出機によりペレット化してもよく、その際、触媒を完全に失活させるために、少量の水、アルコールなどを添加することもできる。また、バルク重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマーから完全にモノマーを分離したのち、ペレット化することができる。

3. フィルム

本発明のフィルムは、前記のプロピレン系ランダム共重合体を用いて 製膜したフィルムである。フィルムを製造する方法には特に制限はなく、

通常のTダイキャスト製膜法等が用いられる。すなわち、前記のプロピレン系ランダム共重合体のパウダーに必要に応じて各種の添加剤を処方し、混練機にて押出し造粒し、ペレット化し、Tダイキャスト製膜することができる。通常、本発明のプロピレン系ランダム共重合体を用いて、Tダイキャスト製膜法により、引取速度が50m/minまたはこれ以上の高速製膜条件においても、厚みが10~500μmのフィルムを得ることができる。また、前述の好ましい特性を有することから、共押出製膜法による積層フィルムの製造に際して、その少なくとも一層成分として好適に使用できる。製膜法は、大型製膜機により高速製膜が実施されるTダイキャスト製膜法が好ましいが、特にこれに限らず、溶融押出成形法によりフィルムを製造できる方法であれば、どのような製膜法でもよい。

所望に応じて用いられる各種添加剤としては、酸化防止剤、中和剤、 スリップ剤、アンチブロッキング剤、防曇剤、又は帯電防止剤等が挙げ られる。これらの添加剤は、1種用いてもよく、2種以上を組み合わせ て用いてもよい。例えば、酸化防止剤としては、リン系酸化防止剤、フェノール系酸化防止剤及びイオウ系酸化防止剤等が挙げられる。

リン系酸化防止剤の具体例としては、

トリスノニルフェニルホスファイト、トリス (2, 4ージー tーブチルフェニル) ホスファイト、ジステアリルペンタエリスリトールジホスファイト、ビス (2, 4ージー tーブチルフェニル) ペンタエリスリトールホスファイト、ビス (2, 6ージー tーブチルー4ーメチルフェニル) ペンタエリスリトールホスファイト、2, 2ーメチレンビス (4, 6ージー tーブチルフェニル) オクチルホスファイト、テトラキス (2, 4ージー tーブチルフェニル) ー4, 4ービフェニレンージーホスホナイト、アデカスタブ1178 (旭電化(製))、スミライザーTNP(住

友化学(製))、JP-135(城北化学(製))、アデカスタブ2112(旭電化(製))、JPP-2000(城北化学(製))、Weston 618(GE(製))、アデカスタブPEP-24G(旭電化(製))、アデカスタブPEP-36(旭電化(製))、アデカスタブPEP-36(旭電化(製))、アデカスタブHP-10(旭電化(製))、SandstabP-EPQ(サンド(製))、フォスファイト168(チバスペシャルティケミカルズ社(製))等が挙げられる。

フェノール系酸化防止剤の具体例としては、

2. 6 - ジー t - ブチルー 4 - メチルフェノール、n - オクタデシルー 3-(3', 5'-ジ-t-ブチル-4'-ヒドロキシフェニル)プロ ピオネート、テトラキス [メチレン-3-(3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート] メタン、トリス (3, 5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシベンジル) イソシアヌレート、4, 4' ーブチリデンビスー (3-メチルー6-t-ブチルフェノール)、トリ エチレングリコールービス [3-(3-t-ブチル-4-ヒドロキシー 5-メチルフェニル) プロピオネート]、3,9-ビス{2-[3-(3 -t-ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェニル) プロピオニルオ キシ] -1, 1-ジメチルエチル} -2, 4, 8, 10-テトラオキサ スピロ〔5,5〕ウンデカン、スミライザーBHT(住友化学(製))、 ヨシノックスBHT(吉富製薬(製))、アンテージBHT(川口化学 (製))、イルガノックス1076(チバスペシャルティケミカルズ社 (製))、イルガノックス1010(チバスペシャルティケミカルズ社 (製))、アデカスタブAO-60(旭電化(製))、スミライザーB P-101 (住友化学(製))、トミノックスTT (吉富製薬(製))、 TTHP(東レ(製))、イルガノックス3114(チバスペシャルテ イケミカルズ社(製))、アデカスタブAO-20(旭電化(製))、

アデカスタブAO-40 (旭電化(製))、スミライザーBBM-S (住 友化学(製))、ヨシノックスBB (吉富製薬(製))、アンテージW-300 (川口化学(製))、イルガノックス245 (チバスペシャルティケミカルズ社(製))、アデカスタブAO-70 (旭電化(製))、トミノックス917 (吉富製薬(製))、アデカスタブAO-80 (旭電化(製))、スミライザーGA-80 (住友化学(製))等が挙げられる。

イオウ系酸化防止剤の具体例としては、

ジラウリルー3,3'ーチオジプロピオネート、ジミリスチルー3,3'ーチオジプロピオネート、ジステアリルー3,3'ーチオジプロピオネート、ジステアリルー3,3'ーチオジプロピオネート、ペンタエリスリトールテトラキス(3ーラウリルチオプロピオネート)、スミライザーTPL(住友化学(製))、ヨシノックスDLTP(吉富製薬(製))、アンチオックスL(日本油脂(製))、スミライザーTPM(住友化学(製))、ヨシノックスDMTP(吉富製薬(製))、アンチオックスM(日本油脂(製))、スミライザーTPS(住友化学(製))、ヨシノックスDSTP(吉富製薬(製))、アンチオックスS(日本油脂(製))、アデカスタブAOー412S(旭電化(製))、SEENOX 412S(シプロ化成(製))、スミライザーTDP(住友化学(製))等が挙げられる。

これらのなかで好ましいフェノール系酸化防止剤としては、

チバスペシャルティケミカルズ社(製)イルガノックス1010:物質名:ペンタエリスリチルーテトラキス[3-(3,5-ジーtーブチルー4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]

チバスペシャルティケミカルズ社(製)イルガノックス1076:物質名:オクタデシルー3ー(3,5-ジ-t-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート

チバスペシャルティケミカルズ社(製)イルガノックス1330:物質名:1,3,5-トリメチル-2,4,6-トリス(3,5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン

チバスペシャルティケミカルズ社(製)イルガノックス3114:物質名:トリス(3,5-ジーt-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)イソシアヌレイト等が挙げられる。

また、好ましいリン系酸化防止剤としては、

チバスペシャルティケミカルズ社(製)イルガフォス168:物質名: トリス(2,4-ジーt-ブチルフェニル)フォスファイト

チバスペシャルティケミカルズ社(製)P-EPQ:物質名:テトラキス(2,4-ジーt-ブチルフェニル)4,4'-ビフェニレンージーフォスファイト等が挙げられる。

本発明において酸化防止剤を用いる場合は、前記プロピレン系ランダム共重合体100重量部に対し0.001~1重量部程度添加すればよい。これにより、黄変等を防ぐことができて好ましい。

中和剤としては、

ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグネシウム、ハイドロタルサイト類(例えば、協和化学工業(製)のDHT-4 A:組成式: $Mg4.5Al_2(OH)_{13}CO_3\cdot3.5H_2O)$ 、リチウムアルミニウム複合水化物(例えば、水澤化学工業(製)のミズカラック:組成式: $[Li_2Al_4(OH)_{12}]CO_3\cdot mH_2O$, ただしm=3)等が特に好ましい。

アンチブロッキング剤としては、

富士シリシア(製)の合成シリカ系アンチブロッキング剤「サイリシア」: や木澤化学工業(製)の合成シリカ系アンチブロッキング剤「ミズカシル」等が特に好ましい。

スリップ剤としては、

エルカ酸アミド、オレイン酸アミド、ステアリン酸アミド、ベヘニン酸 アミド、エチレンビスステアリン酸アミド、エチレンビスオレイン酸ア ミド、ステアリルエルカアミド、オレイルパルミトアミドが特に好まし い。

本発明において各種の添加剤は、前記プロピレン系ランダム共重合体 100重量部に対し0.001~1重量部程度添加すればよい。添加剤 処方の具体例としては、下記の例を挙げることができる。

添加剤処方例(A)

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス1010:

1000ppm

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフォス168:

1000ppm

②中和剤

ステアリン酸カルシウム:1000ppm

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤:2300ppm

④スリップ剤

エルカ酸アミド:500ppm

[第二発明]

以下に、本第二発明(以下、この項において、単に「本発明」と呼ぶことがある)について詳細に説明する。

本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物は、(i)プロピレン、 エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体に、(i i)核剤を配合し

てなるプロピレン系ランダム共重合体組成物であって、示差走査型熱量計 (DSC) で測定した、結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度T c (\mathbb{C}) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度T m (\mathbb{C}) とが、下記式 (II-1)

$$T c \ge 0.75 \times Tm - 5$$
 · · · (II-1)

を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフの0℃以下の範囲において溶出する量W0(重量%)が6重量%以下であることが必須である。

まず、本発明の(i)成分であるプロピレン系ランダム共重合体は、プロピレンと、エチレン及び1ーブテンの共重合体であり、一種でもよいし、二種以上を混合して使用してもよい。プロピレン単独重合体では低温ヒートシール性が不満足なものになるからである。なお、(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体の製造方法については後述する。

本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物は、この(i)成分に、(ii)成分の核剤を配合したものであるが、核剤についても後述する。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物は、上記式 (II - 1)を満足する必要がある。式 (II-1)を満足しないと、成形性やフィルム物性の改良効果が小さいものになる。下記式 (II-6)を満たすとより好ましく、下記式 (II-7)を満たすと更に好ましい。

$$T c \ge 0. 75 \times T m$$
 · · · (II-6)

$$T c \ge 0.75 \times T m + 5$$
 · · · (II-7)

さらに、本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物は、昇温分別 クロマトグラフの0℃以下の範囲において溶出する量W0 (重量%)が 6重量%以下である必要がある。W0が6重量%を超えると、フィルム、 繊維、シート、成形体等がべとついたものとなる。また、添加剤、低分 子量成分のブリードによる外観トラブルが起こり好ましくない。より好 ましくは5重量%以下、更に好ましくは4重量%以下である。

次に、本願第二発明は、(i)プロピレン、エチレン及び1ーブテンのランダム共重合体であって、下記の①~③の条件を満たすプロピレン系ランダム共重合体に、(ii)核剤を配合してなるプロピレン系ランダム共重合体組成物である。この第二発明は、前記の第一発明をより具体化したものとしての意義を有するる。

- ① 13 C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C-NMRにより測定した共重合体中の1-ブテン単位の含有量 β (モル%)の和($\alpha+\beta$)が0. $1\sim15$ モル%であり、②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTpt($^{\circ}$ C)としたと
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTpt (\mathbb{C}) としたとき、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{C} (\mathbb{C}) が \mathbb{C} の重量%以上であり、
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbb{C} \mathbb
- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 2$ のとき、W0 $t \le 1$ ・・・(II-2) $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2のとき、W0 $t \le (\alpha + \beta) / 2$ ・・・(II-3) $12 \le (\alpha + \beta) \le 1$ 5のとき、W0 $t \le 6$ ・・・(II-4) 以下、上記①、②及び③について詳細に説明する。
- ① 13 C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C-NMRにより測定した共重合体中の1-ブテン単位の含有量 β (モル%)の和(α + β)が0. 1~15 モル%である。好ましくは、4~14 モル%である。さらに好ましくは、6~13 モル%である。

また、好ましくは $(\alpha - \beta)$ が下記式 (II - 8) の関係を満たす場合である。

 $-5 \le (\alpha - \beta) \le 5$ · · · (II-8)

より好ましくは $0.5 \le (\alpha/\beta) \le 2$ を満たす場合であり、更に好ま しいのは $\alpha \ge 6$ 、かつ $1 \le (\alpha/\beta) \le 2$ の関係を満たす場合である。

 $(\alpha+\beta)$ が0.1モル%未満ではヒートシール性の改良効果が望めなく、また15モル%を超えるとフィルムの剛性が満足できないものになる。また、上記(II-8)式の関係を満たさない場合、すなわち、 $(\alpha-\beta)$ <-5であると気相重合においてリアクター内で1-ブテンが液化し、塊が発生し易くなることがある。また、 $(\alpha-\beta)$ >5だと1-ブテン単位によるべとつき成分のブリード抑制効果が小さくなり、特にアンチブロッキング性の経時的な低下が起こり易くなることがある。

②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTpt (\mathbb{C}) としたとき、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} pt (重量%) が 2 0 重量%以上である。好ましくは下記式 (II-9) の関係を満たす。

 $90-7 (\alpha+\beta) \leq Wpt \cdots (II-9)$

より好ましくは、Wptが30重量%以上であり、かつ下記式(II-10)の関係を満たす。

 $100-7 (\alpha+\beta) \leq Wpt$ · · · (II-10)

Wpが20重量%未満の場合は、主溶出ピークの裾が高温側及び/又は低温側に大きく伸びている場合であり、低温側の成分はフィルムをべとついたものにするので好ましくなく、高温側の成分はヒートシール性を不充分にし、透明性の成形条件依存性を大きくするので好ましくない。

また、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は主溶出ピークの高温側の成分が、チルロールリリースなどの成形性や剛性に寄与しているため全く無いよりもある程度の量は存在していた方が好ましく、(Tpt+5) \mathbb{C} 以上の温度範囲において溶出す量WHt(重量%)と($\alpha+\beta$)

が下記式(II-11) の関係を満たしていることが好ましい。

- 0. $1 \le WHt \le (\alpha + \beta)$ ・・・ (II-11) より好ましくは、
- 0. $1 \le WHt \le (\alpha + \beta) 3$ ・・・ (II-12) さらに好ましくは、
- 0. $5 \le WHt \le (\alpha + \beta) 5$ ・・・ (II-13) の関係を満たす場合である。
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量W 0 t (重量%) \mathcal{C} $(\alpha + \beta)$ が下記の式 ($\mathbb{I} 2$) \sim ($\mathbb{I} 4$) の関係を満たす。
- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 2$ のとき、W0 t ≤ 1 ・・・ (II-2)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 12$ のとき、W0 t $\le (\alpha + \beta) / 2 \cdot \cdot \cdot$ (II-3)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、WO t ≤ 6 ・・・(II-4) 好ましくは、下記の(II-14)~(II-16)の関係を満たす。
- $0.\ 1 \le (\alpha + \beta) < 4$ のとき、W0 t ≤ 1 ・・・ (II-14) $4 \le (\alpha + \beta) < 1$ 4のとき、W0 t $\le (\alpha + \beta 2)$ / 2
 - · · · (II-15)
- $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ のとき、W0 t ≤ 6 ・・・(II-16) さらに好ましくは、下記の(II-17)及び(II-18)の関係を満たす。
- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 4$ のとき、W0 $t \le 0$. 5 ・・・ (II-17) $4 \le (\alpha + \beta) \le 1$ 5のとき、W0 $t \le (\alpha + \beta 3)$ / 2
 - $\cdot \cdot \cdot (II-18)$

WOと(α + β)が上記(II-2)~(II-4)の関係を満たさない場合、フィルムがべとついたものなり、添加剤、低分子量成分などのブリードによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

また、本発明においては、プロピレン系ランダム共重合体中の沸騰ジェチルエーテル抽出成分量(Et(重量%))と($\alpha+\beta$)が下記式(II-19)及び(II-20)の関係を満たすことが好ましい。

0. $1 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2のとき、E t \le 0. $2(\alpha + \beta) + 0$. 6

· · · (II-19)

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ のとき、E t ≤ 3 ・・・ (II-20)

さらに好ましくは、下記式 (II-21) 及び (II-21) の関係を満たす。

0. $1 \le (\alpha + \beta) < 1$ 0のとき、E t \le 0. 2 $(\alpha + \beta) + 0$. 3

 $\cdot \cdot \cdot (II-21)$

 $10 \le (\alpha + \beta) \le 15$ のとき、E t ≤ 2 . 3 ・・・ (II-22)

より好ましくは、下記式 (II-23) 及び (II-24) の関係を満たす。

0. $1 \le (\alpha + \beta) < 1$ 0 のとき、E t \le 0. 2 $(\alpha + \beta)$

 $\cdot \cdot \cdot (II-23)$

 $10 \le (II - \alpha + \beta) \le 15$ のとき、E t ≤ 2 ・・・ (II - 24)

なお、(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体の製造方法については後述する。本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物は、この(i)成分に、(ii)成分の核剤を配合したものであるが、核剤についても後述する。

また、本発明の(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体は、示差 走査型熱量計(DSC)により測定した共重合体の融点Tmr (\mathbb{C}) と γ が下記式(II-25)の関係を満たしていることが好ましく、

 $Tm r \leq 160 - 5 \gamma \qquad \cdot \cdot \cdot (II - 25)$

より好ましくは、

 $Tm r \leq 1 6 0 - 6 \gamma \qquad \cdot \cdot \cdot \quad (II - 26)$

を満たしている場合である。

この関係を満たしていない場合は、ヒートシール性が不充分になり易く、またアンチブロッキング性の低いものになる場合がある。

⑤昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度を $Tpr(\mathbb{C})$ としたとき、(Tpr-5) \mathbb{C} ~(Tpr+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 $\mathbf{W}pr$ (重量%)が 20 重量%以上である。 好ましくは、

 $20 \leq Wpr$ 、かつ $(80-15\gamma) \leq Wpr$ ・・・ (II-27) であり、より好ましくは、

 $30 \le Wpr$ 、かつ $(90-12\gamma) \le Wpr$ ・・・ (II-28) である。

Wprが20重量%未満の場合は、主溶出ピークの裾が高温側及び/ 又は低温側に大きく伸びている場合であり、低温側の成分は製膜したフィルムをべとついたものにするので好ましくなく、高温側の成分はヒートシール性を不充分にし、透明性の成形条件依存性を大きくするので好ましくない。

また、本発明の(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体は、主溶出ピークの高温側の成分が、チルロールリリースなどの成形性や剛性に寄与しているため全く無いよりもある程度の量が存在していた方が好ましく、本発明のプロピレン系ランダム共重合体は(Tpr+5)C以上の温度範囲において溶出する量(WHr(重量%))と γ が下記式(II-29)の関係を満たしていることが好ましい。

0. 1 ≤ WHr ≤ 3 γ... (II-29)さらに好ましくは、

WHr \leq (3 γ - 3)、かつ (3 γ - 1 5) \leq WHr ・・・ (II - 30) を満たしている場合である。

⑥昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W0 r (重量%)とγが下記式 (II-5)の関係を満たす。

W0 r
$$\leq$$
 (3+2 γ) /4 · · · (II-5)
好ましくは、

W0 r
$$\leq$$
 (2+2 γ) / 4 ・・・ (II-31) を満たす。

WOrが (II-5)の関係を満たさない場合、製膜したフィルムがべ とついたものなり、添加剤、低分子量成分などのブリードによるトラブ ルが起こり易くなり好ましくない。

また、本発明の(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体は、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量Er(重量%)が2.5重量%以下であり、かつErと γ が下記式(II-32)の関係を満たしていることが好ましい。

E r
$$\leq$$
 (2 γ + 15) $/$ 10 · · · (II-32)
さらに好ましくは、

$$E r \leq (\gamma + 5) / 5$$
 · · · (II-33)

を満たしている場合である。

この場合、製膜したフィルムがべとついたものにならずに好ましい。

さらに、本発明にかかるプロピレン系ランダム共重合体は、メルトインデックスMI(g/10min)が0.1~200g/10minであることが好ましい。より好ましくは1~40g/10minであり、さらに好ましくは2~20g/10minである。MIがこの範囲から外れると成形性が劣ることがある。

また、本発明にかかるプロピレン系ランダム共重合体は、 13 C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標 P(モル%)が 98モル%以上であることが好ましい。より好ましくは 98.5モル%以上で

ある。立体規則性が98モル%未満であるとフィルムの剛性やアンチブロッキング性が不十分なものになる場合がある。

また、本発明にかかるプロピレン系ランダム共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフ法(GPC)により測定される重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比(Mw/Mn)が2~6であることが好ましい。この場合、フィルムの透明性及び成形性も優れたものとなり好ましい。さらに好ましくは、2.5~5である。

次に、本発明にかかるプロピレン系ランダム共重合体の製造法について説明する。

本発明の(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体は(A)マグネシウム化合物とチタン化合物とを電子供与性化合物および必要に応じてケイ素化合物の存在下、120℃以上150℃以下の温度にて接触させた後、100℃以上150℃以下の温度にて不活性溶媒により洗浄したものからなる固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)第3成分として電子供与性化合物からなる触媒を用いてプロピレンとエチレンを共重合することにより製造することができる。

以下に、各触媒成分、調製方法、重合方法等について説明する。

各触媒成分

(A) 固体触媒成分

固体触媒成分は、マグネシウム、チタンおよび電子供与体を含有する ものであり、以下の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、

(c)電子供性化合物および必要に応じてケイ素化合物(d)からなる 固体触媒成分から形成されるものである。

(a) マグネシウム化合物

マグネシウム化合物としては、第一発明において述べた内容がそのま ま適用される。

(b) チタン化合物

チタン化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適 用される。

(c) 電子供与性化合物

電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(d) ケイ素化合物

ケイ素化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(B) 有機アルミニウム化合物

本発明の結晶性ポリプロピレンの製造に用いられる(B) 有機アルミニウム化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(C) 第3成分(電子供与性化合物)

本発明のプロピレンランダム共重合体を製造するには、(C)電子供与性化合物が用いられるが、この(C)電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

固体触媒成分の調製

前記(A)の固体触媒成分の調製方法としては、上記の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、(c)電子供与体、および必要に応じて(d)ケイ素化合物を、温度を除き通常の方法で接触させればよく、接触手順については特に問わない。例えば、各成分を炭化水素などの不活性溶媒の存在下で接触させてもよいし、予め炭化水素などの不活性溶媒で各成分を希釈して接触させてもよい。具体的な手法については、第一発明のところで述べた内容がそのまま適用される。

重合方法

本発明を構成する(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体を製造する際の触媒成分の使用量については、特に制限はないが、前記(A)成分の固体触媒成分は、チタン原子に換算して、反応容積1リットル当たり、通常0.0005~1ミリモルの範囲になるような量が用いられ、(B)成分の有機アルミニウム化合物は、アルミニウム/チタン原子比が通常1~1000、好ましくは10~500の範囲になるような量が用いられる。この原子比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、(C)第3成分として有機ケイ素化合物等の電子供与性化合物を用いるときは、(C)電子供与性化合物/(B)有機アルミニウム化合物モル比が、通常0.001~5.0、好ましくは0.05~1.0の範囲になるような量が用いられる。このモル比が前記範囲を逸脱すると十分な触媒活性および立体規則性が得られないことがある。ただし、予備重合を行う場合は、さらに低減することができる。

本発明を構成する(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体の重合においては、重合活性、立体規則性および重合体パウダー形態の面から、所望に応じ、先ずオレフィンの予備重合を行ったのち、本重合を行ってもよい。この場合、前記(A)固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)電子供与性化合物を、それぞれ所定の割合で混合してなる触媒の存在下に、オレフィンを通常1~100℃の範囲の温度において、常圧ないし50kg/cm²G程度の圧力で予備重合させ、次いで触媒と予備重合生成物との存在下に、プロピレンとコモノマーであるエチレン及びブテンを本重合させる。

予備重合に用いられるオレフィンとしては、第一発明において述べた 内容がそのまま適用される。

この本重合における重合形式については特に制限はなく、溶液重合、

スラリー重合、気相重合、バルク重合等のいずれにも適用可能であり、 さらに、回分式重合や連続重合のどちらにも適用可能であり、異なる条件での2段階重合や多段重合にも適用可能である。

さらに、反応条件については、その重合圧は、特に制限はなく、重合活性の面から、通常、大気圧 $\sim 8.0~k~g/c~m^2~G$ 、好ましくは $2\sim 5.0~k~g/c~m^2~G$ 、重合温度は、通常、 $0\sim 2.0.0$ で、好ましくは、 $2.0\sim 9.0$ で、さらに好ましくは、 $4.0\sim 9.0$ での範囲で適宜選ばれる。重合時間は原料のプロピレン/エチレン/1-ブテンの重合温度によって左右され一概に定めることができないが、通常、5.6 6.2.0 時間程度である。原料の混合比は、重合温度、圧力などにより左右され一概に定めることができないが、通常、エチレン1.0 $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ $1\sim 2.0$ モル%(1.0 $1\sim 2.0$ $1\sim 2.0$

異なる重合条件で、2段階以上にわたって重合することもできる。

また、本発明を構成する(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体を製造する重合においては、前記触媒成分については、(A)成分と(B)成分と(C)成分とを所定の割合で混合し、接触させたのち、ただちにプロピレン等のモノマーを導入して重合をおこなってもよいし、接触後、0.2~3時間程度熟成させたのち、モノマー類を導入して重合を行ってもよい。さらに、この触媒成分は不活性溶媒やプロピレンなどに懸濁して供給することができる。

本発明を構成する(i)成分のプロピレン系ランダム共重合体においては、重合後の後処理は常法により行うことができる。すなわち、気相

重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマー粉体に、その中に含まれるオレフィンなどを除くために、窒素気流などを通過させてもよいし、また、所望に応じて押出機によりペレット化してもよく、その際、触媒を完全に失活させるために、少量の水、アルコールなどを添加することもできる。また、バルク重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマーから完全にモノマーを分離したのち、ペレット化することができる。

次に、(i)成分の結晶性ポリプロピレンに配合される(i i)成分の核剤について説明する。

(i i) 核剤

(i i) 成分の核剤については、特に限定されないが、有機リン酸系 核剤、ソルビトール系核剤、芳香族カルボン酸系核剤、高融点ポリマー 系核剤、無機系核剤、ロジン酸系核剤、アミド系核剤から好適に選択す ることができる。その核剤について順に説明する。

有機リン酸系核剤

有機リン酸系核剤としては、例えば、下記一般式 (VI)

$$\begin{bmatrix}
R^{17} & & & & & \\
R^{17} & & & & & \\
R^{15} & & & & \\
R^{17} & & & & \\
R^{16} & & & & \\
\end{bmatrix}$$

(式中、 $R^{1.5}$ は酸素、イオウまたは炭素数 $1\sim 10$ の炭化水素基であり、 $R^{1.6}$ 、 $R^{1.7}$ は水素または炭素数 $1\sim 10$ の炭化水素基であり、 $R^{1.6}$ 、 $R^{1.7}$ は同種であっても異種であってもよく、 $R^{1.6}$ 同士、 $R^{1.7}$ 同士または $R^{1.6}$ と $R^{1.7}$ が結合して環状となっていてもよく、Mは $1\sim 3$ 価の金属原子であり、rは $1\sim 3$ の整数である。)で表される化合物を挙げることができる。

上記一般式(VI)で表される化合物の具体的なものとしては、ナトリ ウム-2, 2' -メチレン-ビス (4, 6 -ジ-t-ブチルフェニル) ホスフェート、ナトリウムー2,2'ーエチリデンービス(4.6-ジ -t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウム-2, 2'-メチレン ービスー(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート、リチウム -2, 2'-エチリデンービス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホ スフェート、ナトリウム-2, 2'-エチリデン-ビス(4-i-プロ ピルー6-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウム-2, 2'-メチレンービス (4ーメチルー6ーtーブチルフェニル) ホスフェート、 リチウム-2, 2'ーメチレン-ビス(4-エチル-6-t-ブチルフ エニル) ホスフェート、カルシウムービス[2, 2'ーチオビス(4-メチル-6-t-ブチルフェニル) ホスフェート]、カルシウム-ビス [2.2'-チオビス(4-エチル-6-t-ブチルフェニル)ホスフ ェート]、カルシウムービス[2, 2'ーチオビスー(4, 6ージーt ーブチルフェニル)ホスフェート]、マグネシウムービス「2.2'-チオビス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート]、マグネ

シウムービス[2,2'ーチオビスー(4-tーオクチルフェニル)ホ

スフェート]、ナトリウムー2、2'ーブチリデンービス(4.6-ジ

ーメチルフェニルホスフェート、ナトリウム-2, 2'ーブチリデン-

ビス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート、ナトリウム-2, 2'-t-オクチルメチレンービス(4,6-ジーメチルフェニル) ホスフェート、ナトリウム-2, 2'-t-オクチルメチレン-ビス (4, 6-ジーt-ブチルフェニル) ホスフエート、カルシウムービスー(2. 2'ーメチレンービス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェー ト)、マグネシウムービス[2, 2'ーメチレンービス(4, 6ージー t-ブチルフェニル) ホスフェート]、バリウムービス[2, 2'-メ チレンービス (4, 6-ジーt-ブチルフェニル) ホスフェート]、ナ トリウム-2, 2'ーメチレンービス(4-メチル-6-t-ブチルフ エニル) ホスフェート、ナトリウム-2, 2'-メチレン-ビス(4-エチルー6-t-ブチルフェニル) ホスフェート、ナトリウム (4, 4' ージメチルー5, 6'ージーtーブチルー2, 2'ービフェニル) ホス フェート、カルシウムービス[(4,4'-ジメチルー6,6'-ジー tーブチルー2, 2'ービフェニル) ホスフェート]、ナトリウムー2, 2'-エチリデンービス(4-m-ブチル-6-t-ブチルフェニル) ホスフェート、ナトリウム-2, 2'-メチレン-ビス(4,6-ジー メチルフェニル) ホスフェート、ナトリウムー2, 2'ーメチレンービ ス(4,6-ジーエチルフェニル)ホスフェート、カリウム-2、2、 ーエチリデンービス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート、 カルシウムービス[2, 2'ーエチリデンービス(4, 6ージーtーブ チルフェニル) ホスフェート]、マグネシウムービス[2,2'-エチ リデンービス(4,6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート]、バ リウムービス[2,2'ーエチリデンービス(4,6ージーtーブチル フェニル) ホスフェート]、アルミニウムートリス[2, 2'ーメチレ ンービス (4, 6 - ジー t - ブチルフェニル) ホスフェート]、アルミ ニウムートリス [2, 2'ーエチリデンービス (4, 6ージーtーブチ

ルフェニル)ホスフェート]、ビス(2, 4, 8, 10-テトラーt-ブチルー6-ヒドロキシー12H-ジベンゾ [d, g] [1, 3, 2] ジオキソホスホシンー6-オキサイド)水酸化アンモニウム塩およびこれらの二種以上の混合物等を挙げることができる。特にナトリウムー2, 2, -メチレンービス(4, 6-ジーt-ブチルフェニル)ホスフェート、ビス(2, 4, 8, 10-テトラーt-ブチルー6-ヒドロキシー12H-ジベンゾ [d, g] [1, 3, 2] ジオキソホスホシンー6-オキサイド)水酸化アンモニウム塩が好ましい。

また有機リン酸系核剤としては、下記一般式 (VII)

$$\left[\begin{array}{cccc} O & O \\ O & O \\ O & O \end{array}\right]_{S} M \quad \bullet \bullet \bullet (VII)$$

(式中、 R^{18} は水素または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基であり、Mは $1\sim3$ 価の金属原子であり、sは $1\sim3$ の整数である。)で表される化合物をも挙げることができる。

上記一般式 (VII)で表される化合物の具体的なものとしては、ナトリウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、ナトリウムービス (4-エチス (4-メチルフェニル) ホスフェート、ナトリウムービス (4-エチルフェニル) ホスフェート、ナトリウムービス (4-t-プロピルフェニル) ホスフェート、ナトリウムービス (4-t-オクチルフェニル) ホスフェート、カリウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、カルシウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、マグネシウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、リチウムービス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、

ビス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェート、アルミニウム-ビス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェートおよびこれらの二種以上の混合物等を挙げることができる。特にナトリウム-ビス (4-t-ブチルフェニル) ホスフェートが好ましい。

ソルビトール系核剤

ソルビトール系核剤としては、例えば、下記一般式 (VIII)

$$O \longrightarrow O \longrightarrow (R^{19})_{\downarrow}$$

$$O \longrightarrow O \longrightarrow O$$

$$O \longrightarrow O$$

$$O$$

(式中、各 R^{19} は同一または異なっていてもよく、水素、塩素などのハロゲン、または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基である。 t およびu はそれぞれ $0\sim5$ の整数である。)で表される化合物を挙げることができる。

上記一般式 (VIII) で表される化合物の具体的なものとしては、1,3,2,4-ジベンジリデンソルビトール、1,3-ベンジリデン-2,4-p-メチルベンジリデンソルビトール、1,3-ベンジリデン-2,4-p-エチルベンジリデンソルビトール、1,3-p-メチルベンジリデン-2,4-ベンジリデンソルビトール、1,3-p-エチルベンジリデン-2,4-ベンジリデンソルビトール、1,3-p-メチルベンジリデン-2,4-ベンジリデンソルビトール、1,3-p-メチルベンジリデン-2,4-p-エチルベンジリデンソルビトール、1,3-p-エチルベンジリデン-2,4-p-メチルベンジリデンソルビトール、1,3,2,4-ジ(p-メチルベンジリデン)ソルビトール、1,3,2,4-ジ(p-エチルベンジリデン)ソルビトール、1,3,

2, 4-ジ(p-n-プロピルベンジリデン)ソルビトール、1, 3, 2. 4-ジ(p-i-プロピルベンジリデン)ソルビトール、1,3, 2. 4-ジ (p-n-ブチルベンジリデン) ソルビトール、1, 3, 2, 4-ジ (p-s-ブチルベンジリデン) ソルビトール、1, 3, 2, 4 ージ (p-t-ブチルベンジリデン) ソルビトール、1,3,2,4-ジ(2'.4'-ジメチルベンジリデン)ソルビトール、1,3,2, 4-ジ(p-メトキシベンジリデン) ソルビトール、1,3,2,4-ジ(p-エトキシベンジリデン)ソルビトール、1,3-ベンジリデン -2-4-p-0ロルベンジリデンソルビトール、1、3-p-0ロル ベンジリデン-2, 4-ベンジリデンソルビトール、1, 3-p-クロ ルベンジリデン-2, 4-p-メチルベンジリデンソルビトール、1. 3-p-クロルベンジリデン-2, 4-p-エチルベンジリデンソルビ トール、1,3-p-メチルベンジリデン-2,4-p-クロルベンジ リデンソルビトール、1,3-p-エチルベンジリデン-2,4-p-クロルベンジリデンソルビトールおよび1,3,2,4-ジ(p-クロ ルベンジリデン)ソルビトールおよびこれらの二種以上の混合物等を挙 げることができ、特に1, 3, 2, 4-ジベンジリデンソルビトール、 1, 3, 2, 4 - ジ (p - メチルベンジリデン) ソルビトール、1, 3, 2. 4-ジ(p-エチルベンジリデン) ソルビトール、1, 3-p-ク ロルベンジリデン-2,4-p-メチルベンジリデンソルビトール、1, 3, 2, 4-ジ(p-クロルベンジリデン)ソルビトールおよびそれら の二種以上の混合物が好ましい。

またソルビトール系核剤としては、下記一般式 (IX)

(式中、各 R^{20} は同一または異なっていてもよく、炭素数1または2のアルキル基である。)

で表される化合物をも挙げることができる。

芳香族カルボン酸系核剤

芳香族カルボン酸系核剤としては、下記式 (X)

$$(+\bigcirc -\cos)_{2}$$
 Al (OH) ...(X)

で表されるアルミニウムヒドロキシージp-t ーブチルベンゾエートなどを挙げることができる。

高融点ポリマー系核剤

高融点ポリマーとしては、ポリビニルシクロヘキサン、ポリビニルシクロペンタン等のポリビニルシクロアルカン、ポリ3-メチルペンテン-1、ポリアルケニルシランなどを挙げることができる。

無機系核剤

無機系核剤としては、シリカ、ケイ藻土、アルミナ、酸化チタン、酸化マグネシウム、軽石粉、軽石バルーン、水酸化アルミニウム、水酸化

マグネシウム,塩基性炭酸マグネシウム,ドロマイト,硫酸カルシウム, チタン酸カリウム,硫酸バリウム,亜硫酸カルシウム,タルク,クレー, マイカ,アスベスト,ガラス繊維,ガラスフレーク,ガラスビーズ,ケ イ酸カルシウム,モンモリロナイト,ベントナイト,グラファイト,ア ルミニウム粉,硫化モリブデンなどを挙げることができる。特に、タル クが好ましい。

ロジン酸系核剤

ロジン酸系核剤としては、例えばロジン酸ナトリウム塩, ロジン酸カ リウム塩, ロジン酸マグネシウム塩等のロジン酸金属塩が使用される。

なお、ロジン酸金属塩は、ロジン酸と金属化合物との反応生成物であ り、ロジン酸金属塩と未反応のロジン酸との混合物、および未反応のロ ジン酸を含まないロジン酸金属塩の両方を意味する。

ロジン酸と反応して金属塩を形成する金属化合物としては、ナトリウム, カリウム, マグネシウムなどの金属元素を有し、かつ前記ロジン酸と造塩する化合物を挙げることができ、具体的には前記金属の塩化物、硝酸塩、酢酸塩、硫酸塩、炭酸酸化物、水酸化物などを挙げることができる。

ロジン酸としては、ガムロジン、トール油ロジン、ウッドロジンなどの天然ロジン;不均化ロジン、水素化ロジン、脱水素化ロジン、重合ロジン、α,β-エチレン性不飽和カルボン酸変性ロジンなどの各種変性ロジン;前記天然ロジンの精製物、前記変性ロジンの精製物などを例示できる。

天然ロジンには、ピマル酸、サンダラコピマル酸、パラストリン酸、イソピマル酸、アビエチン酸、デヒドロアビエチン酸、ネオアビエチン酸、ジヒドロピマル酸、ジヒドロアビエチン酸、テトラヒドロアビエチン酸などの樹脂酸が、通常複数種含まれている。

また、前記 α, β-エチレン性不飽和カルボン酸変性ロジンの調製に 用いられる不飽和カルボン酸としては、例えばマレイン酸, 無水マレイン酸, フマル酸, イタコン酸, 無水イタコン酸, シトラコン酸, アクリル酸, メタクリル酸などを挙げることができる。

ロジン酸金属塩の好ましい例として、下記一般式 (XIa)と (XIb)

$$\begin{bmatrix} R^{22} & R^{21} \\ R^{23} & COO \end{bmatrix}_{V} \qquad \begin{bmatrix} R^{22} & R^{21} \\ R^{23} & COO \end{bmatrix}_{V}$$

$$\bullet \bullet \bullet (XI a)$$

 $(R^{21}, R^{22}$ および R^{23} は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、シクロアルキル基またはアリール基を示し、Mは $1\sim3$ 価の金属イオン、vはその金属イオンMの価数と同一の整数であり、 $1\sim3$ の整数である。)で表される化合物を挙げることができる。

 $R^{21}\sim R^{23}$ のアルキル基として具体的には、メチル基、エチル基、 $n-\mathcal{I}$ ロピル基、イソプロピル基、 $n-\mathcal{I}$ チル基、イソブチル基、 $t-\mathcal{I}$ チル基、各種ペンチル基、各種へ \mathcal{I} チル基、各種オクチル基などの炭素原子数が $1\sim 8$ のアルキル基を挙げることができ、これらの基はヒドロキシル基、カルボキシル基、アルコキシ基、ハロゲンなどの置換基を有していてもよい。

 $R^{21} \sim R^{23}$ のシクロアルキル基として具体的には、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基などの炭素原子数が $5\sim 8$ の

シクロアルキル基を挙げることができ、これらの基はヒドロキシル基、 カルボキシル基、アルコキシ基、ハロゲンなどの置換基を有していても よい。

 $R^{21}\sim R^{23}$ のアリール基としては、フェニル基、トリル基、ナプチル基などの炭素原子数が $6\sim 10$ のアリール基を挙げることができ、これらの基はヒドロキシル基、カルボキシル基、アルコキシ基、ハロゲンなどの置換基を有していてもよい。

以上の R^{21} ~ R^{23} においては、 R^{21} がイソプロピル基であり、 R^{2} 2および R^{23} がメチル基である化合物がより好ましい。

また、Mは1~3価の金属イオンであり、具体的にはリチウム,ナトリウム,カリウム,ルビジウム,セシウム等の1価の金属イオン;ベリリウム,マグネシウム,カルシウム,ストロンチウム,バリウム,亜鉛等の2価の金属イオン;アルミニウムなどの3価の金属イオンを挙げることができる。これらのうち1価または2価の金属イオンであることが好ましく、ナトリウムイオン,カリウムイオン,マグネシウムイオンであることがより好ましい。

化合物(XIa)として具体的には、例えばデヒドロアビエチン酸リチウム、デヒドロアビエチン酸ナトリウム、デヒドロアビエチン酸カリウム、デヒドロアビエチン酸ベリリウム、デヒドロアビエチン酸マグネシウム、デヒドロアビエチン酸カルシウム、デヒドロアビエチン酸亜鉛、デヒドロアビエチン酸アルミニウムなどのデヒドロアビエチン酸金属塩などを挙げることができ、デヒドロアビエチン酸ナトリウム、デヒドロアビエチン酸カリウム、デヒドロアビエチン酸マグネシウムが好ましく用いられる。

化合物(XIb)として具体的には例えばジヒドロアビエチン酸リチウム,

ジヒドロアビエチン酸ナトリウム,ジヒドロアビエチン酸カリウム,ジヒドロアビエチン酸ベリリウム,ジヒドロアビエチン酸マグネシウム,ジヒドロアビエチン酸カルシウム,ジヒドロアビエチン酸亜鉛,ジヒドロアビエチン酸アルミニウムなどのジヒドロアビエチン酸金属塩などを挙げることができ、ジヒドロアビエチン酸ナトリウム,ジヒドロアビエチン酸カリウム,ジヒドロアビエチン酸マグネシウムが好ましく用いられる。

アミド系核剤

特開平6-240058号公報、特開平6-256590号公報記載の尿素誘導体、特開平5-262936号公報記載のジカルボン酸アミド系化合物、特開平7-278374号公報記載のトリカルバリル酸系アミド化合物、特公平4-34568号記載の含硫黄含有アミド等を使用することができる。

上記(ii)成分は、単独で使用しても、二種以上組み合わせて使用してもよい。

上記の核剤を配合することにより、フィルムの性質が低下することなく、高速成形が可能となる。

(i i) 成分の配合量は、(i) 成分のプロピレン系ランダム共重合体100重量部に対して、好ましくは0.001~5重量部、さらに好ましくは0.001~1重量部、特に好ましくは0.005~0.5重量部である。その量が少なすぎると、上記の効果が十分にでない場合があり、その量が多すぎると、量に見合った効果がでない場合がある。

本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物には、(i i)成分の他に、必要により用途に応じて酸化防止剤,中和剤,アンチブロッキング剤,スリップ剤などの添加剤を配合することができる。

好ましい酸化防止剤として、ペンタエリスリチルーテトラキス[3-

(3,5ージー tーブチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネート (「イルガノックス1010」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社 製)、オクタデシルー3ー(3,5ージー tーブチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネート (「イルガノックス1076」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)、1,3,5ートリメチルー2,4,6ートリス(3,5ージー tーブチルー4ーヒドロキシベンジル)ベンゼン (「イルガノックス1330」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)、トリス(3,5ージー tーブチルー4ーヒドロキシベンジル)イソシアヌレイト (「イルガノックス3114」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)等のフェノール系酸化防止剤;トリス(2,4ージーtーブチルフェニル)ホスファイト (「イルガフォス168」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)、テトラキス(2,4ージー tーブチルフェニル)4,4'ービフェニレンージーホスファイト (「PーEPQ」,チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)等のリン系酸化防止剤を挙げることができる。

好ましい中和剤として、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグネシウム、 $Mg4.5Al_2$ (OH) $_{13}CO_3 \cdot 3.5$ H_2O (「DHT-4A」,協和化学工業社製)等のハイドロタルサイト類、 [Li2Al4 (OH)12] CO3 · 3 H_2O (「ミズカラック」,水澤化学工業社製)等のリチウムアルミニウム複合水酸化物塩などを挙げることができる。

好ましいアンチブロッキング剤として、「サイリシア」(富士シリシア社製)、「ミズカシル」(水澤化学工業社製)等の合成シリカ系化合物を挙げることができる。

好ましいスリップ剤として、エルカ酸アミド、オレイン酸アミド、ス テアリン酸アミド、ベヘニン酸アミド、エチレンビスステアリン酸アミ

ド、エチレンビスオレイン酸アミド、ステアリルエルカ酸アミド、オレイルパルミチン酸アミド等の脂肪酸アミドを挙げることができる。

さらに、本発明のプロピレン系ランダム共重合体組成物には、静電防止剤,防曇剤,耐候剤,着色剤,無滴剤,難燃剤,難燃助剤,抗菌剤,無機又は有機充填剤などの公知の添加剤を配合してもよい。

さらに本発明にかかるフィルムは、前記のプロビレン系ランダム共重合体を用いて製膜したフィルムである。フィルムを製造する方法には特に制限はなく、通常のTダイキャスト製膜法等が用いられる。すなわち、前記のプロピレン系ランダム共重合体のパウダーに必要に応じて各種の添加剤を処方し、混練機にて押出し造粒し、ペレット化し、Tダイキャスト製膜することができる。通常、本発明のプロピレン系ランダム共重合体を用いて、Tダイキャスト製膜法により、引取速度が50m/minまたはこれ以上の高速製膜条件においても、厚みが10~500μmのフィルムを得ることができる。また、前述の好ましい特性を有することから、共押出製膜法による積層フィルムの製造に際して、その少なくとも一層成分として好適に使用できる。製膜法は、大型製膜機により高速製膜が実施されるTダイキャスト製膜法が好ましいが、特にこれに限らず、溶融押出成形法によりフィルムを製造できる方法であれば、どのような製膜法でもよい。

[第三発明]

以下に、本第三発明(以下、この項において、単に「本発明」と呼ぶ ことがある)について詳細に説明する。

- [1] 本第三発明の樹脂組成物は、
- (A) プロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体、好ましくは更に昇温分別クロマトグラフィー (TREF)

において主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) とし、(Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲で溶出する量をWp(wt%)とした場合に式 (III-2) $20 \leq Wp \leq 65$ ・・・ (III-2)

の関係を満足するプロピレン系ランダム共重合体 5 5 ~ 9 9 重量部、好ましくは 6 5 ~ 9 8 . 5 重量部、より好ましくは 7 5 ~ 9 8 重量部、

(B)示差走査型熱量計により測定した結晶化温度TCB (\mathbb{C}) が (A) 成分の同結晶化温度TCA (\mathbb{C}) より高い、好ましくは $10\mathbb{C}$ 以上高い、より好ましくは $20\mathbb{C}$ 以上高い、更に好ましくは $30\mathbb{C}$ 以上高いプロピレン系重合体、好ましくは更に示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 ΔHB (J/g) と融点TmB (\mathbb{C}) が式 (III-7)

 $\triangle HB \ge TmB/2+10$ · · · (III-7)

を満たすプロピレン系重合体 $45 \sim 1$ 重量部、好ましくは $35 \sim 1$. 5 重量部、より好ましくは $25 \sim 2$ 重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T C (\mathbb{C}) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T m (\mathbb{C}) と式 (III-1)

 $TC \ge 0.75 \times T_m - 5 \cdot \cdot \cdot (III-1)$

好ましくは $TC \ge 0.75 \times T_m$ ・・・(III-1-2)より好ましくは $TC \ge 0.75 \times T_m$ +5 ・・・(III-1-3)を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0 C以下の温度範囲において溶出する量W0(wt%)が6wt%以下、好ましくは5wt%以下、より好ましくは4wt%以下であるプロピレン系樹脂組成物である。

(A) 成分のプロピレン、エチレン及び1-ブテンのプロピレン系ランダム共重合体については、コモノマー含量、全体のメルトインデックス等のポリマー特性や重合触媒の種類、重合方法に特に制限はない。こ

れらを特定したものについて〔2〕、〔3〕に後述する。なお、好ましくは昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を Tp (\mathbb{C})とし、(Tp -5) \mathbb{C} ~(Tp +5) \mathbb{C} の温度範囲で溶出する量を $\mathrm{Wp}(\mathrm{wt}\%)$ とした場合に式(III -2)

$$2.0 \leq Wp \leq 6.5$$
 · · · (III-2)

より好ましくは20 \leq Wp \leq 60 ・・・ (III-2-2)

を満たし、更に好ましくは式(III-2-2) に加えて、コモノマー (エチレン、1-プテン) 量 $(\alpha+\beta)$ (モル%) と関係式 (III-2-3)

$$90-7 (\alpha+\beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (III-2-3)$$

を満たし、

より更に好ましくは式 (III-2-4) と式 (III-2-5) の両式 20≦Wp ≦60 ・・・ (III-2-4)

$$1 \ 0 \ 0 - 7 \ (\alpha + \beta) \le Wp \le 1 \ 0 \ 5 - 5 \ (\alpha + \beta)$$

$$\cdot \cdot \cdot (III - 2 - 5)$$

を満たすプロピレン系ランダム共重合体がよい。

なお、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)による測定方法については、実施例にて述べる。

(B) 成分のプロピレン系重合体については、示差走査型熱量計により測定した結晶化温度 $T_{CB}(\mathbb{C})$ が(A) 成分の同結晶化温度 $T_{CA}(\mathbb{C})$ より高いプロピン系重合体であればよい。従って、プロピレン単独重合体、プロピレンーエチレンブロック共重合体、プロピレンー α オレフィン共重合体等が挙げられる。この(B)成分の結晶化温度 $T_{CB}(\mathbb{C})$ が(A)成分の同結晶化温度 $T_{CA}(\mathbb{C})$ より高くなければ、成形性やフィルム物性の改良効果が不充分となる。

また、好ましくは更に示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 \triangle HB (J/g) と融点TmB (\mathbb{C}) が式 (III-7)

 $\triangle HB \ge TmB/2+10$ · · · (III-7)

より好ましくは \triangle HB \geq TmB/2+15 ・・・(III-7-2) を満たすプロピレン系重合体がよい。

式(III-7) の関係を満たすプロピレン系重合体は、融点が低いわりに結晶性の高い樹脂を意味する。なお、示差走査型熱量計による結晶化温度、示差熱量、融点等の測定法については、実施例にて述べる。

さらに、(A) 成分のプロピレン、エチレン及び1ーブテンのプロピレン系ランダム共重合体は55重量部より少なければ、低温ヒートシール性が不充分となり、99重量部より多ければ成形性やフイルム物性の改良効果が不充分となる。

得られた樹脂組成物のTCとTmが式(III-1)の関係を満たさなければ、成形性やフイルム物性の改良効果が不充分となる。

また、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0℃以下の温度範囲において溶出する量W0(wt%)が6wt%を越えるとフイルム、シート、繊維等成形品はベトつきが顕著になり、併せて添加剤や低分子量成分のブリードによる外観トラブルが起こりやすくなる。

- [2]上記[1]で説明した本発明の樹脂組成物に用いる下記(a1)~(a3)の性状を有するプロピレン、エチレン及び1ーブテンのプロピレン系三元ランダム共重合体である(A)成分について説明する。
- $(a\ 1)^{1\ 3}$ C NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)及び1 ブテン単位の含有量 β (モル%)の和(α + β)(モル%)が 0 . $1\sim 1\ 5$ モル%であり、

好ましくは式 (a 1-2)、より好ましくは式 (a 1-3)、更に好ましくは式 (a 1-4)

$$-5 \le (\alpha - \beta) \le 5 \qquad \cdot \cdot \cdot (a \ 1 - 2)$$

$$2 \alpha \ge \beta$$
、かつ $\alpha \le 2 \beta$ · · · (a 1 - 3)

 $\alpha \ge 6$ 、かつ $\alpha \ge \beta$ 、かつ $\alpha \le 2\beta$ ・・・ (a 1 - 4) を満足し、

より更に好ましくは走査型熱量計により測定した共重合体の融点Tmt

 $T \text{ m t} \leq 1 6 4 - 3. 6 (\alpha + \beta)$... (a 1 - 5)

 $T \text{ m t} \leq 1 6 0 - 3. 6 (\alpha + \beta)$ · · · (a 1 - 6)

を満足し、

(a 2)昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度をTpt (\mathbb{C}) とし、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲で溶出する量Wpt(wt%) が $2 \ Owt\%$ 以上であり、好ましくは式(a 2-2),より好ましくは式(a 2-3)

 $20 \leq Wpt$ 、かつ $90-7(\alpha+\beta) \leq Wpt$ ・・・ (a 2-2)

30≦Wpt、かつ100-7 (α+β)≦Wpt・・・ (a 2-3) を満足し、

より更に好ましくは(Tpt+5) \mathbb{C} 以上の溶出成分Wht(wt%) が、式 (a 2-4)、好ましくは式 (a 2-5)、より好ましくは式 (a 2-6)

- 0. $1 \leq Wht \leq (\alpha + \beta)$ · · · (a 2-4)
- 0. $1 \leq Wht \leq (\alpha + \beta) 3$ · · · (a 2 5)
- 0. $5 \leq Wht \leq (\alpha + \beta) 5$ · · · (a 2 6)

を満足し、及び

(a3) 昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0℃以下の温度範囲において溶出する量W0t(wt%)と(α+β)(モル%)が下記式(III-3)~(III-5)

 $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0t \le 1$ ・・・ (III-3)

 $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W0t $\le (\alpha + \beta)$ / 2・・ (III-4)

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0t \le 6$ ・・・ (III-5)

の関係を満たし、

好ましくは式 (a 3-2)、式 (a 3-3)、式 (a 3-4)

 $4 \le (\alpha + \beta) < 14$ の場合、W0t $\le (\alpha + \beta - 2) / 2$

• • • (a
$$3-3$$
)

 $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0t \le 6$ ・・・ (a 3 - 4) を満たし、

より好ましくは式 (a 3-5)、式 (a 3-6)

 $4 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0t $\le (\alpha + \beta - 3)$ / 2

満たし、

更に好ましくは式 (a 3-7)、式 (a 3-8)

$$0.1 \le (\alpha + \beta) < 5$$
 の場合、W0t ≤ 0.5 ・・・ (a 3-7)

$$5 \le (\alpha + \beta) \le 15$$
 の場合、W0t $\le (\alpha + \beta - 4) / 2$

$$\cdot \cdot \cdot (a3-8)$$

満たし、

より更に好ましくは、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量E (wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が、式 (a 3 - 9)、式 (a 3 - 1 0)

0.
$$1 \le (\alpha + \beta) < 12$$
のとき $E \le 0$. 2 $(\alpha + \beta) + 0$. 6

$$\cdot \cdot \cdot (a3-9)$$

$$12 \le (\alpha + \beta) \le 15$$
のとき $E \le 3$ ・・・(a 3-10)
を満たし、

好ましくは式 (a 3-11)、 (a 3-12)

0.
$$1 \le (\alpha + \beta) < 10$$
のとき $E \le 0$. $2(\alpha + \beta) + 0$. 3

••• (a
$$3-11$$
)

 $10 \le (\alpha + \beta) \le 15$ のとき $E \le 2$. 3・・・(a 3 - 12) を満たし、

より好ましくは式 (a3-13)、(a3-14)、(a3-15)

- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 1$. $5 の とき E \le 0$. 3 ・・・ (a 3 1 3)
- 1. $5 \le (\alpha + \beta) < 10$ のとき $E \le 0$. $2(\alpha + \beta)$

••• (a 3-14)

 $10 \le (\alpha + \beta)$ のとき $E \le 2$ ・・・(a3-15)を満たす。

[2-1] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、先ず、上記(a 1)で示すエチレン単位の含有量と1-ブテン単位の含有量との和(α + β)が0.1 モル%より少なければヒートシール性の改良効果が望めないし、15 モル%より多ければフイルムの剛性が不充分となる。

更に、上式(a 1-2)を満たさない場合、すなわち($\alpha-\beta$)<-5であると気相重合においてリアクター内で1-ブテンが液化し、塊が発生し易くなる場合がある。($\alpha-\beta$)>5であると1-ブテン単位によるべとつき成分のブリード抑制効果が小さくなる、特にアンチブロッキング性の経時的な低下が起こり易くなる場合がある。

また、 $(\alpha + \beta)$ の増加に合わせて共重合体の融点は低下している事が好ましいので、 $Tmt e(\alpha + \beta)$ の関係が上記式 (a1-5) を満たさなければヒートシール性やアンチブロッキング性が不充分となる場合がある。すなわち、コモノマーがプロピレン主鎖にランダムに結合し、かつ全体として結晶性を失わない(ゴム状ではない)プロピレン系三元ランダム共重合体が望ましいことを意味する。

[2-2] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、上記 $(a\ 2)$ で示す昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度をTpt (\mathbb{C}) とし、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲で溶

出する量Wpt(wt%) が20wt% より少なければ、主溶出ピークの裾が高温側或いは低温側に大きく伸びていることを示す。すなわち、それぞれ高温側、低温側の成分が多くなることを意味し、高温側成分が多いとヒートシール性を不十分になり、透明性の成形条件依存性が大きくなるし、低温側の成分が多いとフイルム、繊維、シート、成形体等がベトついたものになり易い。

また、主溶出ピークの高温側の成分は、キャスト成形におけるチルロールリリースなどの成形性やフィルムの剛性を高める作用があり、併せて(B)成分のプロピレン系重合体との相溶性を維持する上でも有効である。従って、(Tp+5)C以上の溶出成分Wht(wt%)が、式(a 2 -4)の関係を満たすのが好ましい。

[2-3]上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、上記(a 3)で示す昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0℃以下の温度範囲において溶出する量W0t(wt%)と($\alpha+\beta$)(モル%)が上式(III-3)~(III-5)の関係を満たさなければフイルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものになり、添加剤、低分子量成分のブリードなどによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

また、共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量E(wt%)と($\alpha + \beta$)(モル%)が上記式(a 3 - 9)、式(a 3 - 1 0)の関係を満たす場合は、フイルム、シート、繊維等の成形体がベトついたものにならず好ましい。

[2-4] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、メルトインデックス (MI) 0. $1\sim200$ g /10 分であるのが好ましい。MI がこの範囲から外れると成形性に劣るものになりやすく好ましくない。より好ましくは $1\sim40$ g /10 分である。

[2-5] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、 13 C-NMRに

より測定した共重合体中の立体規則性指標 P (モル%) は98モル%以上であるのが好ましい。立体規則性が低下するとフイルムの剛性、アンチブロッキング性が不満足なものになり易い。より好ましくは98.5 モル%以上である。

[2-6] 上記プロピレン系三元ランダム共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーにより測定された重合平均分子量Mw と数平均分子量Mn との比(Mw /Mn)はフイルムの透明性の観点から 6以下であることが好ましく、また成形性の観点から 2以上であることが好ましい。特に 2. $5 \leq Mw$ $/Mn \leq 5$ が好適である。

なお、沸騰ジェチルエーテル抽出量、コモノマー含量、立体規則性指標、MI及びMw/Mnの測定方法については実施例にて述べる。

[3]上記[1]、[2]で示されるプロピレン系ランダム共重合体の 製造法について以下に示す。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は(A)マグネシウム 化合物とチタン化合物とを電子供与性化合物および必要に応じてケイ素 化合物の存在下、120~150℃の温度にて接触させた後、100~ 150℃の温度にて不活性溶媒により洗浄したものからなる固体触媒成 分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)第3成分 として電子供与性化合物からなる触媒を用いてプロピレンとエチレン及 び1ーブテンを共重合することにより製造することができる。

以下に、各触媒成分、調整方法、重合方法等について説明する。

各触媒成分

(A)固体触媒成分

固体触媒成分は、マグネシウム、チタンおよび電子供与体を含有する ものであり、以下の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、

(c) 電子供性化合物および必要に応じてケイ素化合物(d)からなる 固体触媒成分から形成されるものである。

(a) マグネシウム化合物

マグネシウム化合物としては、第一発明において述べた内容がそのま ま適用される。

(b) チタン化合物

チタン化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適 用される。

(c) 電子供与性化合物 ...

電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(d) ケイ素化合物

ケイ素化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適 用される。

(B) 有機アルミニウム化合物

本発明におけるプロピレンランダム共重合体の製造に用いられる (B) 有機アルミニウム化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(C) 第3成分(電子供与性化合物)

本発明におけるプロピレンランダム共重合体を製造するには、(C)電子供与性化合物が用いられる。この(C)電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

固体触媒成分の調製

前記(A)の固体触媒成分の調製方法としては、上記の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、(c)電子供与体、および必要に応じて(d)ケイ素化合物を、温度を除き通常の方法で接触させればよ

く、接触手順については特に問わない。例えば、各成分を炭化水素などの不活性溶媒の存在下で接触させてもよいし、予め炭化水素などの不活性溶媒で各成分を希釈して接触させてもよい。具体的な手法については、第一発明のところで述べた内容がそのまま適用される。

重合方法

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する際の触媒成分の使用量については、特に制限はないが、前記(A)成分の固体触媒成分は、チタン原子に換算して、反応容積1リットル当たり、通常0.0005~1ミリモルの範囲になるような量が用いられ、(B)成分の有機アルミニウム化合物は、アルミニウム/チタン原子比が通常1~1000、好ましくは10~500の範囲になるような量が用いられる。この原子比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、(C)第3成分として有機ケイ素化合物等の電子供与性化合物を用いるときは、(C)電子供与性化合物/(B)有機アルミニウム化合物モル比が、通常0.001~5.0、好ましくは0.01~2.0、より好ましくは0.05~1.0の範囲になるような量が用いられる。このモル比が前記範囲を逸脱すると十分な触媒活性および立体規則性が得られないことがある。ただし、予備重合を行う場合は、さらに低減することができる。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体の重合においては、重合活性、立体規則性および重合体パウダー形態の面から、所望に応じ、先ずオレフィンの予備重合を行ったのち、本重合を行ってもよい。この場合、前記(A)固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)電子供与性化合物を、それぞれ所定の割合で混合してなる触媒の存在下に、オレフィンを通常 $1\sim100$ 0の範囲の温度において、常圧ないし50kg/cm 2 G程度の圧力で予備重合させ、次

いで触媒と予備重合生成物との存在下に、プロピレンとコモノマーであるエチレン及びブテンを本重合させる。

予備重合に用いられるオレフィンとしては、第一発明において述べた 内容がそのまま適用される。

この本重合における重合形式については特に制限はなく、溶液重合、 スラリー重合、気相重合、バルク重合等のいずれにも適用可能であり、 さらに、回分式重合や連続重合のどちらにも適用可能であり、異なる条 件での2段階重合や多段重合にも適用可能である。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する重合においては、前記触媒成分については、(A)成分と(B)成分と(C)成分とを所定の割合で混合し、接触させたのち、ただちにプロピレンとエチレンを導入して重合をおこなってもよいし、接触後、0.2~3時間程度熟成させたのち、プロピレン等のモノマーを導入して重合を行ってもよい。さらに、この触媒成分は不活性溶媒やプロピレンなどに懸濁して供給することができる。

異なる重合条件で、2段階以上にわたって重合することもできる。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体においては、重合後の

後処理は常法により行うことができる。すなわち、気相重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマー粉体に、その中に含まれるオレフィンなどを除くために、窒素気流などを通過させてもよいし、また、所望に応じて押出機によりペレット化してもよく、その際、触媒を完全に失活させるために、少量の水、アルコールなどを添加することもできる。また、バルク重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマーから完全にモノマーを分離したのち、ペレット化することができる。

〔4〕樹脂組成物

本発明の樹脂組成物は、(A)成分の前記プロピレン系ランダム共重合体と(B)成分の前記プロピレン系重合体を所定の割合で配合し、さらに必要に応じて酸化防止剤、中和剤、アンチブロッキング剤、スリップ剤、帯電防止剤、核剤などの各種添加剤を処方し、二軸混練機等を用いて混練・造粒することにより得ることができる。

所望に応じて用いられる各種添加剤としては、酸化防止剤、中和剤、 スリップ剤、アンチブロッキング剤、防曇剤、又は帯電防止剤等が挙げ られる。これらの添加剤は、1種用いてもよく、2種以上を組み合わせ て用いてもよい。酸化防止剤、中和剤、スリップ剤、アンチブロッキン グ剤については、具体的には第一発明のところで述べたものがそのまま 適用される。

また、本発明の樹脂組成物は、主にフイルム用途に用いられるが、そのフイルム用途の添加剤処方の具体例についても第一発明のところで述べたものがそのまま適用される。

〔5〕フイルム

本発明のフィルムは、前記プロピレン系樹脂組成物を用いて製膜した フィルムである。フィルムを製造する方法には特に制限はなく、溶融押

出成形法によりフィルムを製造できる方法であればどのような製膜法でもよい。具体的には第一発明のところで述べたものがそのまま適用される。

[第四発明]

本第四発明(以下、この項において、単に「本発明」と呼ぶことがある)は、プロピレン系樹脂多層積層体である。さらに詳しくは、最外層(ヒートシール層ともいう)の少なくとも一方がべたつきが少なく、低温ヒートシール性に優れる特定のプロピレン系重合体からなるプロピレン系樹脂多層積層体である。以下、本発明のプロピレン系樹脂多層積層体について詳しく説明する。

本発明のプロピレン系樹脂多層積層体は、最外層の少なくとも一方が下記のプロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B]、又はプロピレン系重合体 [B] からなる層により構成されている樹脂多層積層体である。

プロピレン系重合体 [A]

プロピレンとエチレンのランダム共重合体であって、下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体。·

- ① 13 C NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $_{\gamma}$ が 0. $2\sim10$ 重量%である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W0 (重量%)とγが下記(A1)式の関係を満たす

 $W0 \leq (3+2\gamma) / 4 \cdot \cdot \cdot (A1)$

プロピレン系重合体 [B]

プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、 下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 β (モル%)の和 $(\alpha + \beta)$ が 0 . $1 \sim 15$ である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 $\mathbb{W}p$ が 20 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W
- O(重量%)と $(\alpha + \beta)$ が下記の(B1)~(B3)の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (B1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta) / 2$ ・・・ (B2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B3)

最初に、プロピレン系重合体 [A] について詳しく説明する。

プロピレン系重合体 [A]

本発明におけるプロピレン系共重合体 [A] は、プロピレンとエチレンのランダム共重合体であって、下記の①~③を満たす。

① 13 C- NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 γ が 13 O. 13 C- NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量

好ましくは $0.5\sim9$ 重量%、より好ましくは $1\sim8$ 重量%、最も好ましくは $3\sim7$ 重量%である。

γが0.2重量%未満では、ヒートシール性の改良効果が望めない。 また10重量%を超えるとフィルムの剛性が満足できないものになり好ましくない。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、④示差走査型熱量計(DSC)により測定した共重合体の融点Tm (\mathbb{C}) と γ が下記式(A2)の関係を満たしていることが好ましく、

 $T m \leq 160 - 5 \gamma \cdot \cdot \cdot (A2)$

より好ましくは、

 $T m \leq 1 6 0 - 6 \gamma \cdot \cdot \cdot (A 5)$

を満たしている場合である。

この関係を満たしていない場合は、ヒートシール性が不充分になり易く、またアンチブロッキング性の低いものになる場合がある。

②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} (重量%) が 20 重量%以上である。

好ましくは、

 $20 \leq Wp$ 、かつ $(80-15\gamma) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (A6)$ であり、より好ましくは、

30≦Wp、かつ (90−12γ) ≦Wp・・・ (A7) である。

Wpが20重量%未満の場合は、主溶出ピークの裾が高温側及び/又は低温側に大きく伸びている場合であり、低温側の成分は製膜したフィルムをべとついたものにするので好ましくなく、高温側の成分はヒートシール性を不充分にし、透明性の成形条件依存性を大きくするので好ましくない。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、主溶出ピークの高温側の成分が、チルロールリリースなどの成形性や剛性に寄与しているため全く無いよりもある程度の量が存在していた方が好ましく、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、⑤ (Tp+5) ℃以

上の温度範囲において溶出する量WH (重量%)とγが下記式 (A3)の関係を満たしていることが好ましい。

0. $1 \leq WH \leq 3 \gamma \cdot \cdot \cdot (A 3)$

さらに好ましくは、

WH \leq $(3\gamma - 3)$ 、かつ $(3\gamma - 15)$ \leq WH ・・・ (A8) を満たしている場合である。

③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量 W0 (重量%)とγが下記式 (A1)の関係を満たす。

 $W0 \leq (3+2\gamma) / 4 \cdot \cdot \cdot (A1)$

好ましくは、

 $W0 \leq (2+2\gamma) / 4 \cdot \cdot \cdot (A9)$

を満たす。

W0 が (A1) の関係を満たさない場合、製膜したフィルムがべとついたものなり、添加剤、低分子量成分などのブリードによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、⑥共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量E(重量%)が 2. 5 重量%以下であり、かつEと γ が下記式(A4)の関係を満たしていることが好ましい。

 $E \leq (2\gamma + 15) / 10 \cdot \cdot \cdot (A4)$

さらに好ましくは、

$$E \leq (\gamma + 5) / 5 \cdot \cdot \cdot (A 1 0)$$

を満たしている場合である。

この場合、製膜したフィルムがべとついたものにならずに好ましい。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、メルトインデックスMIがO.1~200g/10minであることが好ましい。

より好ましくは $1\sim40\,\mathrm{g}/10\,\mathrm{m}\,\mathrm{i}\,\mathrm{n}$ であり、さらに好ましくは $2\sim20\,\mathrm{g}/10\,\mathrm{m}\,\mathrm{i}\,\mathrm{n}$ である。メルトインデックスがこの範囲から外れると成形性に劣るものになることがある。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、¹³C-NM Rにより測定した共重合体中の立体規則性指標 Pが 98モル%以上であることが好ましい。より好ましくは 98.5モル%以上である。立体規則性指標 Pが 98モル%未満であると製膜したフィルムの剛性、アンチブロッキング性が不充分になる場合がある。

なお、前記 γ , Tm, Wp, WH, W0, E, MI及びPは実施例において述べる測定方法により求めることができる。

次に、プロピレン系重合体 [B] について詳しく説明する。

プロピレン系重合体 [B]

本発明におけるプロピレン系重合体 [B] は、プロピレン、エチレン 及び1-ブテンのランダム共重合体であって、下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体である。

- ① $^{1\,3}$ C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $^{\alpha}$ (モル%)と $^{1\,3}$ C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 $^{\beta}$ (モル%)の和 $^{\alpha}$ $^{+}$ $^{\beta}$) が 0 1 2 2 である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が \mathbb{C} 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量W 0 (重量%) と $(\alpha + \beta)$ が下記の (B1) \sim (B3) の関係を満たす $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ \cdots (B1) $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta)$ $\angle 2$ \cdots $\angle B2$

 $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B3) 以下、上記①、②及び③について詳細に説明する。

① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $^{\alpha}$ (モル%))と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 $^{\beta}$ (モル%))の和 $(^{\alpha}$ $^{+}$ $^{\beta}$)が 0 . 1 $^{-}$ 1 5 である。好ましくは、 4 $^{-}$ 1 4 である。さらに好ましくは、 6 $^{-}$ 1 3 である。

また、好ましくは、 $(\alpha - \beta)$ が下記式 (B4) の関係を満たす場合である。

 $-5 \le (\alpha - \beta) \le 5 \cdot \cdot \cdot (B4)$

より好ましくは $0.5 \le (\alpha/\beta) \le 2$ を満たす場合であり、更に好ま しいのは $\alpha \ge 6$ 、かつ $1 \le (\alpha/\beta) \le 2$ の関係を満たす場合である。

 $(\alpha+\beta)$ が0.1モル%未満ではヒートシール性の改良効果が望めなく、また15モル%を超えるとフィルムの剛性が満足できないものになる。また、上記(B4)式の関係を満たさない場合、すなわち、 $(\alpha-\beta)$ < -5 であると気相重合においてリアクター内で1- ブテンが液化し、塊が発生し易くなることがある。また、 $(\alpha-\beta)$ > 5だと1- ブテン単位によるべとつき成分のブリード抑制効果が小さくなり、特にアンチブロッキング性の経時的な低下が起こり易くなることがある。

②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} (重量%) が 20 以上である。好ましくは、⑤下記(\mathbb{B} \mathbb{S}) 式の関係を満たす。

 $90-7 (\alpha+\beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (B5)$

より好ましくは、Wpが30以上であり、かつ下記(B11)式の関係を満たす。

 $1 \ 0 \ 0 - 7 \ (\alpha + \beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (B \ 1 \ 4)$

Wpが20重量%未満の場合は、主溶出ピークの裾が高温側及び/又は低温側に大きく伸びている場合であり、低温側の成分はフィルムをべとついたものにするので好ましくなく、高温側の成分はヒートシール性を不充分にし、透明性の成形条件依存性を大きくするので好ましくない。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は主溶出ピークの高温側の成分が、チルロールリリースなどの成形性や剛性に寄与しているため全く無いよりもある程度の量は存在していた方が好ましく、(Tp+5) C以上の温度範囲において溶出す量WH (重量%)と (α + β)が下記式 (B14)の関係を満たしていることが好ましい。

- 0. $1 \le WH \le (\alpha + \beta)$ ・・・ (B 1 1) より好ましくは、
- 0. $1 \le WH \le (\alpha + \beta) 3$ ・・・ (B 1 5) さらに好ましくは、
- 0. $5 \le WH \le (\alpha + \beta) 5 \cdot \cdot \cdot (B16)$
- の関係を満たす場合である。
- ③昇温分別クロマトグラフの 0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{W}
- 1 ≤ (α+β) < 2の場合、W0≤1
 ・・・(B1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (B 2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B3)

好ましくは、⑥下記の(B6)~(B8)の関係を満たす。

- 1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤1
 ・・・(B6)
- $4 \le (\alpha + \beta) < 1$ 4 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta 2)$ / 2 ・・ (B 7)
- $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B8)

さらに好ましくは、⑦下記の(B9)及び(B10)の関係を満たす。

0. 1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 4≤ (α+β) ≤15の場合、W0≤ (α+β-3)/2

W0と $(\alpha + \beta)$ が上記(B1)~(B3)の関係を満たさない場合、フィルムがべとついたものなり、添加剤、低分子量成分などのブリードによるトラブルが起こり易くなり好ましくない。

 $0.~1 \leq (\alpha + \beta) < 1.2$ の場合、 $E \leq 0.~2~(\alpha + \beta) + 0.~6$

· · · (B 1 2)

· · · (B10)

1 2 ≤ (α+β) ≤ 1 5 の場合、E ≤ 3 · · · (B 1 3)

さらに好ましくは、下記式(B17)及び(B18)の関係を満たす。

0. $1 \le (\alpha + \beta) < 10$ の場合、 $E \le 0$. $2(\alpha + \beta) + 0$. 3

· · · (B 1 7)

 $10 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 2$. 3 ・・・ (B18) より好ましくは、下記式 (B19) 及び (B20) の関係を満たす。

 $0.1 \le (\alpha + \beta) < 10$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta)$ ・・ (B19)

 $10 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 2$ ・・・ (B20)

Eと $(\alpha + \beta)$ が上記の関係を満たすとフィルムがべとついたものにならず好ましい

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、メルトインデックスMIが $0.1\sim200$ g/10minであることが好ましい。より好ましくは $1\sim40$ g/10minであり、さらに好ましくは $2\sim20$ g/10minである。MIがこの範囲から外れると成形性が劣ることがある。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、¹³C-NM Rにより測定した共重合体中の立体規則性指標 P が 9 8 モル%以上であることが好ましい。より好ましくは 9 8.5 モル%以上である。立体規則性が 9 8 モル%未満であるとフィルムの剛性やアンチブロッキング性が不十分なものになる場合がある。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフ法(GPC)により測定される重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比(Mw/Mn)が $2\sim6$ であることが好ましい。この場合、フィルムの透明性及び成形性も優れたものとなり好ましい。さらに好ましくは、 $2.5\sim5$ である。

なお、前記 α 、 β 、W0、Wp、WH 、E、MI、P及UMw/Mn は実施例に述べる方法により測定した。

本発明のプロピレン系樹脂多層積層体としては、引張弾性率TM (MPa)とヒートシール温度HST (℃)が以下の関係を満たすことが好ましい。

TM≥40×HST-4000 (HST≥115) かつ、

 $TM \ge 600$ (HST<115)

さらに好ましくは、

TM≥40×HST-3900 (HST≥115) かつ、

 $TM \ge 700$ (HST<115)

特に好ましくは、

TM≥40×HST-3800 (HST≥115) かつ、

 $TM \ge 800$ (HST<115)

である。

本発明のプロピレン系樹脂多層積層体としては、最外層(ヒートシール層ともいう)の少なくとも一方が前記プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] 、又はプロピレン系重合体 [B] からなるものであれば、その他の層(中間層またはラミネート層ともいう)構成については特に制限はなく、前記プロピレン系重合体 [A] 及び/又はプロピレン系重合体 [B] と同一であってもよく、異なっていてよい。好ましくは、最外層と少なくともエチレン含有量が異なる前記プロピレン系重合体 [A] 及び/又はプロピレン系重合体 [B] から選ばれる少なくとも一層以上の層からなる場合である。より具体的には、最外層よりもエチレン含有量が低い前記プロピレン系重合体 [A] 及び/又はプロピレン系重合体 [B] から選ばれる場合である。

前記プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] 以外のプロピレン系重合体としては、結晶性を示すプロピレン系重合体が挙げられる。結晶性を示すプロピレン系重合体としては、特に制限はなく、例えば、プロピレン単独重合体、プロピレンーエチレンランダム共重合体、プロピレンーエチレンー1ーブテンランダム共重合体、プロピレンーエチレンー1ーブテンランダム共重合体、プロピレンーエチレンンク共重合体などが挙げられる。また、結晶性プロピレン系重合体の分子量については、何れの場合にも成形性の観点から選択され、Tダイキャストフィルム成形にはメルトインデックスが2~20g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、シート成形には1~10g/10min程度のものが好ましく、サートの目的とする用途により任意に選択して用いることができる。具体的に例をあげれば耐熱性、ヒートシール強度が重視される用途には融点が高く、結晶性の高いプロピレン系単独重合体が好ましく、特開平8-85711号公報に記載されたものを例示することができる。すなわち、

(1)立体規則性指標であるアイソタクチックベンタッド分率 Pが 85.0~92.0モル%及び n ーヘプタン不溶部量 Hが 98.0~97.0 重量%であり、かつ Pと Hとの関係が、式

0. 750P+27. 125 < H

を満たすこと、及び(2)メルトインデックス(MI)が $1\sim20$ g/10 m i n であり、かつ温度175 \mathbb{C} において、周波数分散測定により得られる周波数 ω 0=10 0 r a d/secにおける緩和時間 τ (sec) とMIとの関係が、

式 τ≦0.65-0.025MI

を満たすポリプロピレン系重合体が挙げられる。

さらに好ましくは、

(1) 立体規則性指標であるアイソタクチックベンタッド分率Pが85.0~92.0モル%及びn-ヘプタン不溶部量Hが86.0~97.0重量%であり、かつPとHとの関係が、式

0.750P+26.000<H

を満たすこと、及び(2[°])メルトインデックス(MI)が1~25g/10minであり、かつ温度175 $^{\circ}$ Cにおいて、周波数分散測定により得られる周波数 ω 0=10 $^{\circ}$ rad/secにおける緩和時間 τ (sec)とMIとの関係が、式 $\tau \leq 0$.63-0.025MI

なお、前記のP, H, MI, ω_0 及び τ の意味、測定方法並びにプロピレン系重合体の製造方法等に関しては特開平8-85711 号公報に記載されたとおりである。

またフィルムやシートの低温ヒートシール性を改良する場合には、結晶性プロピレン系重合体も低温ヒートシール性に優れたプロピレン、エ

チレンランダム共重合体やプロピレン、エチレン、1-ブテンランダム共重合体などが好ましく、特開平9-208629 号公報、特開平9-272718 号公報、特開平10-130336 号公報などに記載されたものを例示することができる。すなわち、プロピレンとエチレンの共重合体であつて、下記の①~⑤を満足するプロピレン系共重体が挙げられる。(特開平9-208629 号公報)

- ① 共重合体中のエチレン単位の合有量(χ (w t %))が3~10 w t %である。
- ② 共重合体のメルトインデックス (MI (g/10min))が、4~12g/10minである
- ③ 沸騰ジエチルエーテル抽出量(E(w t %))と χ が式(I)または(I I) の関係を満たす

④ 示差走査型熱量計で測定した融点(Tm (\mathbb{C}))と χ が式(III) または(IV)の関係を満たす

⑤ ¹³C-NMRで測定したPPP連鎖部のアイソタクチックトライアッド分率 (mm (mol%))が、98.0mol%以上である

または、プロピレンとエチレンのランダム共重合体であつて、下記の ①~⑤を満足するプロピレン系ランダム共重合体が挙げられる。 (特開 平9-272718号公報)

- ① 共重合体中のエチレン単位の合有量 (x (wt%)) が $0.2 \sim 4$ wt% である
- ② 共重合体のメルトインデックス (MI (g/10min)) が4~

12g/10minである

③ 沸騰ジエチルエーテル抽出量(E(w t %))と χ が式(IV-1)の関係を満たす

 $E \le 0. \ 2.5 \ \chi + 1. \ 1$ · · · (IV-1)

④ 示差走査型熱量計で測定した融点(Tm(℃))とxが式(IV-2)の関係を満たす

 $T m \le 1 6 5 - 5 \chi \qquad \qquad \cdot \cdot \cdot \quad (IV - 2)$

⑤ ¹³C-NMRで測定したPPP連鎖部のアイソタクチックトライアッド分率(mm (mol%))が、98.0mol%以上である次に、エチレン/1-ブテン/プロピレン共重合体としては、特開平11-60639号公報に記載してあるものが挙げられる。すなわち、プロピレン、エチレン及び1-ブテンの共重合体であって、下記の① ~⑥を満足するプロピレン系ランダム共重合体。

- ①共重合体中のエチレン単位の合有量 (α mol%) と1-ブテン単位の合有量 (β mol%) が (IV-1) 式を満たす
- $4 \le \alpha + \beta \le 1 \ 5 \cdot \cdot \cdot (IV-1)$
- ②共重合体のメルトインデックス (MI (g/10min)) が1~1 2g/10minである
- ③沸騰ジエチルエーテル抽出量(E)と($\alpha+\beta$)の関係が($\alpha+\beta$) ≤ 1 2の場合には式(IV-2)を、($\alpha+\beta$) > 1 2の場合には式(IV-3)の関係を満たす

 $E \leq 0$. 2 $(\alpha + \beta) + 0$. 6 · · · (IV-2)

 $E \leq 3.0$ ··· (IV-3)

④示差走査型熱量計で測定した融点(Tm (\mathbb{C}))と($\alpha + \beta$)が式(IV-4)の関係を満たす

 $T m \le 164-3.6(\alpha+\beta)$ · · · (IV-4)

⑤ ¹³ C-NMRで測定した立体規則性指標 P(mol%)が 9 8 mol%
以上である

⑥ゲルパーミエインョンクロマトグラフィー(GPC)により測定した 重量平均分子量(Mw)と数平均分子量(Mn)の比(Mw/Mn)が 6以下である(特開平11-60639号公報)

なお、各パラメーターの意味及び測定方法並びに各重合体の製造方法 は、それぞれの公報の記載のとおりである。

本発明における結晶性プロピレン系重合体が結晶性を示さないものでは、フィルムやシートの剛性、耐熱性が低下することがある。

ところで、本発明における中間層またはラミネート層としては、前記したプロピレン系ランダム共重合体と結晶性プロピレン系重合体をヘンシェルミキサー等を用いてドライブレンドしたものからなる樹脂層であってもよく、或いは、単軸又は2軸押出機、バンバリーミキサー等を用いて、溶融混練したものからなる樹脂層であってもよい。配合の割合は通常、プロピレン系ランダム共重合体を1~99重量%、好ましくは10~90重量%、特に好ましくは20~80重量%で配合する。プロピレン系ランダム共重合体が1重量%未満であると透明性、耐衝撃性が低下したりすることがある。

次に、前記プロピレン系ランダム共重合体(プロピレン系重合体 [A] 又はプロピレン系重合体 [B])の製造方法について述べる。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体は(A)マグネシウム 化合物とチタン化合物とを電子供与性化合物および必要に応じてケイ素 化合物の存在下、 $120\sim150$ \mathbb{C} の温度にて接触させた後、 $100\sim150$ \mathbb{C} の温度にて不活性溶媒により洗浄したものからなる固体触媒成 分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)第3成分 として電子供与性化合物からなる触媒を用いてプロピレンとエチレンま

たはプロピレンとエチレンを共重合することにより製造することができる。

以下に、各触媒成分、調整方法、重合方法等について説明する。

<u>各触媒成分</u>

(A) 固体触媒成分

固体触媒成分は、マグネシウム、チタンおよび電子供与体を含有する ものであり、以下の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、

- (c)電子供性化合物および必要に応じてケイ素化合物 (d) からなる 固体触媒成分から形成されるものである。
- (a) マグネシウム化合物

マグネシウム化合物としては、第一発明において述べた内容がそのま ま適用される。

(b) チタン化合物

チタン化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適 用される。

(c) 電子供与性化合物

電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(d)ケイ素化合物

ケイ素化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

(B) 有機アルミニウム化合物

本発明におけるプロビレンランダム共重合体の製造に用いられる(B) 有機アルミニウム化合物についても、第一発明において述べた内容がそ のまま適用される。

(C) 第3成分(電子供与性化合物)

本発明におけるプロピレンランダム共重合体を製造するには、(C)電子供与性化合物が用いられる。この(C)電子供与性化合物についても、第一発明において述べた内容がそのまま適用される。

固体触媒成分の調製

前記(A)の固体触媒成分の調製方法としては、上記の(a)マグネシウム化合物、(b)チタン化合物、(c)電子供与体、および必要に応じて(d)ケイ素化合物を、温度を除き通常の方法で接触させればよく、接触手順については特に問わない。例えば、各成分を炭化水素などの不活性溶媒の存在下で接触させてもよいし、予め炭化水素などの不活性溶媒で各成分を希釈して接触させてもよい。具体的な手法については、第一発明のところで述べた内容がそのまま適用される。

重合方法

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する際の触媒成分の使用量については、特に制限はないが、前記(A)成分の固体触媒成分は、チタン原子に換算して、反応容積1リットル当たり、通常0.0005~1ミリモルの範囲になるような量が用いられ、(B)成分の有機アルミニウム化合物は、アルミニウム/チタン原子比が通常1~1000、好ましくは10~500の範囲になるような量が用いられる。この原子比が前記範囲を逸脱すると触媒活性が不十分となることがある。また、(C)第3成分として有機ケイ素化合物等の電子供与性化合物を用いるときは、(C)電子供与性化合物/(B)有機アルミニウム化合物モル比が、通常0.001~5.0、好ましくは0.01~2.0、より好ましくは0.05~1.0の範囲になるような量が用いられる。このモル比が前記範囲を逸脱すると十分な触媒活性および立体規則性が得られないことがある。ただし、予備重合を行う場合は、さらに低減することができる。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体の重合においては、重合活性、立体規則性および重合体パウダー形態の面から、所望に応じ、先ずオレフィンの予備重合を行ったのち、本重合を行ってもよい。この場合、前記(A)固体触媒成分、(B)有機アルミニウム化合物および必要に応じて(C)電子供与性化合物を、それぞれ所定の割合で混合してなる触媒の存在下に、オレフィンを通常 $1\sim100$ ℃の範囲の温度において、常圧ないし50 k g/c m 2 G程度の圧力で予備重合させ、次いで触媒と予備重合生成物との存在下に、プロピレン等のコモノマーを本重合させる。

予備重合に用いられるオレフィンとしては、第一発明において述べた 内容がそのまま適用される。

この本重合における重合形式については特に制限はなく、溶液重合、 スラリー重合、気相重合、バルク重合等のいずれにも適用可能であり、 さらに、回分式重合や連続重合のどちらにも適用可能であり、異なる条 件での2段階重合や多段重合にも適用可能である。

さらに、反応条件については、その重合圧は、特に制限はなく、重合活性の面から、通常、大気圧 \sim 80kg/cm 2 G、好ましくは2 \sim 50kg/cm 2 G、重合温度は、通常、0 \sim 200 $^{\circ}$ C、好ましくは、20 \sim 90 $^{\circ}$ C、さらに好ましくは、40 \sim 90 $^{\circ}$ Cの範囲で適宜選ばれる。重合時間は原料のプロピレン/エチレンの重合温度によって左右されー概に定めることができないが、通常、5 \rightarrow 20時間、好ましくは、10 \rightarrow 10時間程度である。原料の混合比は、重合温度、圧力などにより左右され一概に定めることができないが、通常、エチレン0.1 \sim 20モル%(残りプロピレン)である。分子量は、連鎖移動剤の添加、好ましくは水素の添加を行うことで調節することができる。また、窒素等

の不活性ガスを存在させてもよい。

異なる重合条件で、2段階以上にわたって重合することもできる。

また、本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体を製造する重合においては、前記触媒成分については、(A)成分と(B)成分と(C)成分とを所定の割合で混合し、接触させたのち、ただちにプロピレンとエチレンを導入して重合をおこなってもよいし、接触後、0.2~3時間程度熟成させたのち、プロピレンとエチレンを導入して重合を行ってもよい。さらに、この触媒成分は不活性溶媒やプロピレンなどに懸濁して供給することができる。

本発明におけるプロピレン系ランダム共重合体においては、重合後の後処理は常法により行うことができる。すなわち、気相重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマー粉体に、その中に含まれるオレフィンなどを除くために、窒素気流などを通過させてもよいし、また、所望に応じて押出機によりペレット化してもよく、その際、触媒を完全に失活させるために、少量の水、アルコールなどを添加することもできる。また、バルク重合法においては、重合後、重合器から導出されるポリマーから完全にモノマーを分離したのち、ペレット化することができる。

ところで、本発明においては、前記のプロピレン系ランダム共重合体のパウダーに必要に応じて各種の添加剤を処方して用いてもよい。所望に応じて用いられる各種添加剤としては、酸化防止剤、中和剤、スリップ剤、アンチブロッキング剤、防曇剤、又は帯電防止剤等が挙げられる。これらの添加剤は、1種用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

酸化防止剤、中和剤、スリップ剤、アンチブロッキング剤については、 具体的には第一発明のところで述べたものがそのまま適用される。

本発明のプロピレン系樹脂多層積層体を製造する方法には特に制限はなく、例えば、溶融共押出し成形法により製造する方法が挙げられる。なかでも、大型成形機により高速成形が実施できるTダイキャスト成形法が特に好ましい。引取速度は通常50m/minまたはこれ以上の高速製膜条件であってもよい。多層積層体の厚みには特に制限はないが、通常 $10~5000\mu$ m程度である。

次に実施例に基づいて、各発明を具体的に説明する。

「第一発明]

「樹脂特性評価法」

① 13 C-NMRによる α 、 β 及びPの測定

共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)、及び1-プテン単位の含有量 β (モル%)は、 1^3 C-NMRスペクトルからKang-Bong Le e et. al ,Polymer J. ,28 ,696 ~702 (1996)に記載の方法に従い算出した。以下に具体的に示す。

 $\alpha = (E t y/S) \times 100$

 $\beta = (Bu/S) \times 100$

但し、S = Pro + Ety + Bu

Pro= {a+(b+d+e) /2+(h+i+m+r+s+t)}/3 Ety= { (d+e) /2+ (j+k+L+p+q)}/2

 $Bu = \{ (b/2 + (c+f+n+o+u)) \} / 4$

上記a, b, c等は、表 I-2に示すシグナルの強度である。例えば a は表中の番号 a のシグナル強度である。

また特開 Ψ 8 - 2 0 8 9 0 9 号公報を参考として、 13 C - NMRスペクトルから立体規則性指標 P (モル%)を次式から算出した。この P 値

は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1-ブテン単位が頭― 尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率 である。

 $P = \{ I mm / (I - I a - I b) \} \times 100$

但し、Immは21.4~22.2ppmのシグナル強度、Iは19.8~22.2ppmのシグナル強度である。また、Iaは33.3ppmのシグナル強度、Ibは38.0ppmのシグナル強度である。

なお、 13 C- NMRスペクトルは何れも日本電子社製のJNM-EX 400型NMR装置を使用し、以下の条件にて測定して得た。

NMR測定条件

試料濃度:220mg/NMR溶媒3ml

NMR溶媒: 1、2、4ートリクロロベンゼン/ベンゼン-d6

=90/10 (体積比)

測定温度:130℃

パルス幅: 45°

パルス繰り返し時間:4秒

積算回数:4000回

②昇温分別クロマトグラフ (TREF)

温度135 $^{\circ}$ $^{\circ}$ に調節したTREFカラムに試料溶液を導入し、次いで速度5 $^{\circ}$ $^$

以下に測定装置、及び測定条件を示す。

1) 測定装置

TREFカラム: GLサイエンス社製シリカゲルカラム

 $(4. 6 \phi \times 150 \text{ mm})$

フローセル:GLサイエンス社製 光路長 1mm KBrセル

送液ポンプ:センシュウ科学社製 SSC-3100ポンプ

バルブオーブン:GLサイエンス社製 MODEL554オーブン

TREFオーブン:GLサイエンス社製

二系列温調器:理学工業社製 REX-C100温調器

検出器:液体クロマトグラフィー用赤外検出器

FOXBORO社製 MIRAN 1A CVF

10方バルブ:バルコ社製 電動バルブ

ループ:バルコ社製 500μリットルループ

2) 測定条件

溶媒:オルトジクロルベンゼン

試料濃度: 7.5g/リットル

注入量:500μリットル

ポンプ流量:2.0ミリリットル/分

検出波数: 3. 41μm

カラム充填剤:クロモソルブP (30~60メッシュ)

カラム温度分布:±2.0℃以内

③示差走査型熱量計 (DSC) による共重合体の融点 (Tm (℃))

パーキンエルマー社製のDSC7型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料 $10 \, \mathrm{mg} \, \mathrm{e}$ 室素雰囲気化 $230 \, \mathrm{C}$ で $3 \, \mathrm{min} \, \mathrm{n}$ 溶融した後、 $10 \, \mathrm{C/min} \, \mathrm{min} \, \mathrm{c}$ 20 C まで降温する。この温度で $3 \, \mathrm{min} \, \mathrm{k}$ けん後、 $10 \, \mathrm{C/min} \, \mathrm{min} \, \mathrm{c}$ 担合させて得られた融解吸熱曲線の最大ピークのピークトップ温度を融点とした。

④共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量(E (重量%))

1 mm φ メッシュパスの大きさに粉砕したペレットを円筒ろ紙に3g、抽出溶剤のジエチルエーテルを平底フラスコに160ml入れ、リフラ

ックス頻度を1回/5min程度にして10時間のソックスレー抽出を行う。抽出終了後、ロータリーエバポレーターによりジエチルエーテルを回収し、さらに真空乾燥器により恒量になるまで乾燥し沸騰ジエチルエーテル抽出量とした。

⑤メルトインデックス (MI (g/10min))

JIS K7210に従い、温度230℃、荷重2160gで測定した。

⑥ 分子量分布 (Mw/Mn)

ゲルパーミエーションクロマトグラフィは以下の条件にて測定した。 重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnとの比を分子量分布(Mw/Mn) として求めた

カラム: TOSO BMHHR-H(S) HT

溶媒:1,2,4トリクロロベンゼン

カラム温度:145℃

流速:1.0ミリリットル/分

検量線:Universal Calibration

検出器: RI (Waters 150C)

解析プログラム:HT-GPC(Ver. 1. 0)

「フィルム品質の評価法」

製膜したフィルムは全て温度 40 \mathbb{C} にて 24 時間のアニール処理を行い、更に温度 23 ± 2 \mathbb{C} 、湿度 50 ± 10 %で 16 時間以上の状態調節した後に同じ温度、湿度条件下で測定を行った。

①ヒートシール温度

JIS Z-1707に準拠して測定した。具体的には表面温度計により較正されたヒートシールバーにより以下の条件にてシールし、室温

で一昼夜放置した後、室温で剥離速度を200mm/minにしたT型 剥離法により剥離強度を測定した。ヒートシール温度は剥離強度が30 0g/15mmになる温度と定義し、シール温度—剥離強度曲線から計 算により求めた。

シール条件

シール面:金属ロール面/金属ロール面

シール面積:15mm×10mm

シール圧力: 2. 0 kg/cm²

シール時間:1秒

シール温度:ヒートシール温度を内挿できるように数点

②アンチブロッキング性

2枚のフィルムについて、一枚の金属ロール面ともう一枚の反金属ロール面とを以下の条件にて密着させ、 $10 \, \mathrm{cm} \times 10 \, \mathrm{cm}$ の治具にそれぞれを固定し、 $10 \, \mathrm{cm} \times 10 \, \mathrm{cm}$ の面積の密着強度を以下の条件の引剥試験により測定した。

密着条件

その1:温度60℃、3時間、荷重36g/cm²、 面積10cm×10cm

その2:温度50℃、7日間、荷重15g/cm²、 面積10cm×10cm

引剥試験条件

テストスピード:20mm/ min

ロードセル:2Kg

③静摩擦係数

フィルムを張ったスレットを、フィルムを張ったガラス板の上に静置

した後、ガラス板を傾けてゆき、スレットが滑り出したときのガラス板の傾き角 θ の t a n で評価した。測定には東洋精機製作所製の摩擦角測定器を使用した。以下に条件を示す。

測定面:金属ロール面/金属ロール面

傾斜速度: 2. 7° / sec

スレッド重量:1Kg

スレッド断面積:65cm²

面間圧力: 15g/cm²

④透明性(ヘイズ)

JIS K7105に従い測定した。

⑤耐衝擊性

東洋精機製作所製のフィルムインパクトテスターにおいて1/2イン チ衝撃頭を用いた衝撃破壊強度により評価した。

⑥引張弾性率

JIS K7127に準拠した引張試験により以下の条件にて測定した。

クロスヘッド速度:500mm/min

ロードセル:10 Kg

測定方向:マシン方向(MD)

[実施例 I-1]

(マグネシウム化合物の調製)

攪拌機付反応層(内容積80リットル)を窒素ガスで十分に置換し、 脱水エタノール20リットル、金属マグネシウム1.06kg及びョウ素106gを投入し、攪拌しながら還流条件下で系内から水素ガスの発

生が無くなるまで反応させ、固体状反応生成物を得た。この固体状反応 生成物を含む反応物を減圧乾燥することにより目的のマグネシウム化合 物(固体触媒の担体)を得た。

(固体触媒成分の調製)

窒素で置換した攪拌機付反応層(内容積80リットル)に前記マグネシウム化合物4.0kgを投入し、さらに、脱水処理したヘプタンを20リットル加えた。40 $^{\circ}$ に加熱し四塩化珪素600mlを加え、20分攪拌し、ジー $^{\circ}$ ールフタレートを850ml加えた。溶液を70 $^{\circ}$ とまで昇温し、引き続き四塩化チタンを19.25リットル投入した。内温を125 $^{\circ}$ とし2時間接触反応させた。その後、125 $^{\circ}$ の脱水ヘプタンを用いて充分洗浄を行った。さらに四塩化チタンを30.50リットル加え、内温を125 $^{\circ}$ とし2時間接触反応させた。その後125 $^{\circ}$ の脱水ヘプタンを用いて充分洗浄を行い固体成分 [A] を得た。

(予備重合)

窒素で置換した攪拌機付反応層 (内容積80リットル) に固体成分 [A] を1.0kgを投入し、さらに脱水処理したヘプタンを8.4リットル加えた。40℃に加熱しトリエチルアルミニウム43m1とジシクロペンチルジメトキシシランを116ml加えた。これにプロピレンを常圧で流通させ2時間反応させた。その後、固体成分を脱水ヘプタンを用いて充分洗浄を行い触媒成分を得た。

(重合)

内容積 200 リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で 3 mm o 1/k g -P P で、トリエチルアルミニウムを 4 mm o 1/k g -P P で、ジシクロペンチルジメトキシシランを 0. 4 mm o 1/k g -P P で で を 0. 4 mm o 1/k g -P P で を 0 e

テンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は3.5モル%、1ーブテン濃度は3.5モル%、水素濃度は11.0モル%であった。

(ペレット化及び製膜)

こうして得られたプロピレン系ランダム共重合体のパウダーについて前記の「樹脂特性評価法」に従い評価した結果を表 I-1に示した。また、プロピレン系ランダム共重合体のパウダーに、前記(A)の添加剤処方を施し、東芝機械(株)のModel35B押出機にてペレット化した。得られたプロピレン系ランダム共重合体のペレットを三菱重工製 $75mm\phi$ 押出機を用い、Tダイ出口における樹脂温度243 $^{\circ}$ $^{\circ}$ 、チルロール温度25 $^{\circ}$ $^{\circ}$ 、引取速度125m/minの条件にて膜厚 30μ mのフィルムに成形した。得られたフィルムについて、前記の「フィルム品質の評価法」に従い評価した結果を表 I-1に示す。

[実施例 I-2]

プロピレン系ランダム共重合体の重合において所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した以外は全て実施例 I-1と同様に行った。なお重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は4.2モル%、1ーブテン濃度は4.9モル%、水素濃度は10.7モル%であった。結果を表 I-1に示す。

〔比較例 I-1〕

固体触媒成分[A]の調製において、接触反応温度を125℃から1

10℃に変更し、脱水へプタンによる洗浄温度を125℃から80℃に変更し、さらに本重合時のエチレン、1-ブテン及び水素の供給量を所定のエチレン含量、1-ブテン含量及び分子量となるようにそれぞれ調整した以外は全て実施例 I-1 と同様に行った。なお重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は5.4 モル%、1-ブテン濃度は1.3 モル%、水素濃度は9.5 モル%であった。結果を表 I-1 に示す。

[実施例 I-3]

プロピレン系三元ランダム共重合体の重合において所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節したこと、及び立体規則性指標Pを下記の算出方法により求めたこと以外は全て実施例 I-1と同様に行つた。なお、重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は3.3モル%、1ーブテン濃度は3.8モル%、水素濃度は11.5モル%であつた。結果を表 I-3に示す。

立体規則性指標 P (モル%) は、特開平8-208909号公報を参考として、 ¹³ C-NMRスペクトルから次式を用いて算出した。この P 値は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1-ブテン単位が頭一尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。

$$P = \{r / (r + s + t - h - i)\} \times 100$$

上記 r, s, t等は、表 I-2に示すシグナルの強度である。例えば r は表中の番号 r のシグナル強度である。なお、Pの算出方法について は、前記実施例 I-1に記載した方法と本実施例に記載した方法があるが、いずれの方法も実質的には同一の結果を示すものである。両者が異

なる場合は、本実施例の算出方法を用いることがより適切である。

〔実施例 I-4〕

プロピレン系三元ランダム共重合体の重合において所定のエチレン含量なるようにエテレン供給量を、また所定の1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節したこと、及びPを実施例 I-3記載の算出方法により求めたこと以外は全て実施例 I-1と同様に行つた。なお重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は4.1モル%,1ーブテン濃度は5.0モル%、水素濃度は10.8モル%であつた。結果を表 I-3に示す。

[参考例 I-1]

プロピレン系ランダム共重合体の重合において、1ーブテンを用いなかったこと及び所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した以外は全て実施例 I-1と同様に行った。なお重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は5.0モル%、水素濃度は8.5モル%であった。結果を表 I-3に示す。

[参考例 I-2]

プロピレン系ランダム共重合体の重合において、1ーブテンを用いなかったこと及び所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した以外は全て実施例 I-1 と同様に行った。なお重合中の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は7.5モル%、水素濃度は12.2モル%であった。結果を表 I-3に示す。

表 I-1

			T	
<u> </u>		実施例 - 1	実施例 - 2	比較例1-1
ガス	水素濃度 モル%	11.0	10.7	9. 5
分析	エチレン濃度 モル%	3.5	4. 2	5. 4
値		3. 5	4. 9	1.3
樹	エチレン含量 (α)モル%	6. 1	7. 0	10.5
	1 - ブテン含量(β)モル%	3. 2	4. 5	0.8
	(α+β) モル%	9. 3	11.5	11.3
脂	(α-β) モル %	2.9	2.5	9. 7
	$90-7 (\alpha+\beta)$	24. 9	9. 5	10. 9
特	$0.2 (\alpha + \beta) + 0.6$	2. 46	2.90	2. 86
	Wp 重量 %	43. 5	36. 5	31.0
性	W0 重量%	2. 06	2.91	8. 64
	WH. 重量%	2.5	4. 4	6. 4
	沸騰シエチルエーテル抽出量 重量%	1.35	1.55	3. 28
	メルトインデックス g/10分	6. 1	6.3	4. 2
	立体規則性指標 モル%	99. 1	99. 1	99.5
	Mw/Mn	3. 6	3. 3	3. 5
	Tm ℃.	122. 2	111.5	117. 7
フ	ヒートシール温度 ℃	116	106 ·	135
1	引張弾性率(MD方向)MPa	640	510	390
ル	7ンチカロッキング性(1) N/m²	19	14	102
4	アンチカロッキンヴ性(2) N/m²	8	11	138
品	アンチカッキング 性(3) N/m²	16	33	201
質	静摩擦係数	0. 22	0. 21	1.1
	ヘイズ %	3. 7	2.9	ガード白化
	耐衝撃性 KJ/m	25	28	18

表 I-2

番号	積分範囲	帰属
а	45.5~47.4	α α -CH2 of PPPB+PPPP+PPPE
Ь	42.6~43.9	α α -CH2 of PPBP+BPBB
С	40.3~40.5	α α -CH2 of BB
d	37.7 ~ 38.5	α γ -CH2 of PPE
е	37.3~37.7	α γ -CH2 of PPE
f	35.1~35.7	CH of B
g	34.5~34.8	CH of B
h	33.2~33.4	δ δ -CH of EPE
i	30.9~31.3	β δ -CH of PPE
J	30.7~30.9	rr-CH2 of PEE
k	30.4~30.5	r δ -CH2 of PEEE
L	29.9~30.2	δ δ -CH2 of EEE
m	28.5~29.8	β β - CH of PPP
n	28.2~28.5	2-CH2 of PBP
0	28.0~28.2	2-CH2 of B
Р	27.2~27.7	$\beta \delta$ —CH2 of PEE
q	24.4~25.0	β β - CH2 of PEP
_ r	21.3~22.7	CH3 of PPP(mm) +PPB(mm) +BPB(mm)
s	20.6~21.3	CH3 of PPP(mr)+PPE+PPB(mr)+BPB(mr)+PPB(rr)+BPB(rr)
t_	19.8~20.6	CH3 of PPP(rr) + EPE
u	10.9~11.4	CH3 of PBP+PBB+BBB
注)		

注) 化学シフト基準 δ G - CH2 of EEE (番号L)のピークトップを30. 01 ppmとした

表 I-3

		実施例 1 - 3	実施例 1 - 4	参考例 1 - 1	参考例 1 - 2
ガフ	水素濃度 モル%	11.5	10.8	8. 5	12. 2
ス分析	エチレン濃度 モル%	3. 3	4. 1	5. 0	7.5
値	1 ーブテン濃度 モル%	3. 8	5. 0		
	エチレン含量 (α) モル%	5. 8	6. 9	5. 9	8.7
樹	1 ーブテン含量(β)モル%	3. 5	4. 5		
	(α+β) モル%	9. 3	11.4	5. 9	8.7
脂	(α-β) モル %	2.3	2. 4	5. 9	8.7
	$90-7(\alpha+\beta)$	24. 9	10. 2	48. 8	28. 8
特	$0.2 (\alpha + \beta) + 0.6$	2. 46	2. 88	1.78	2. 35
	Wp 重量%	43. 7	37. 0	53. 1	31.8
性	W0 重量 %	2. 08	2. 89	2, 18	2. 93
	WH 重量 %	2.5	4.3	7. 3	14.1
	沸騰汽汗和一剂抽出量 重量%	1.39	1.54	1.4	1.9
	メルトインデックス g/10分	6. 9	6. 4	7.4	7.5
	立体規則性指標 モル%	99. 1	99. 2	99. 1	98. 8
	Mw/Mn	3. 6	3. 4	3. 4	3. 3
	Tm ℃	122. 4	111.8	133. 5	120. 5
フ	ヒートシール温度 ℃	116	106	127	116
1	引張弾性率(MD方向)MPa	650	540	670	480
ル	7ンチ加ッキング 性(1)N/m²	16	17	7	13
4	7ンチ / 加ッキング 性(2) N/m²	10	12	6	12
品品	アンチフロッキンク 性(3)N/m²	18	31	15	32
質	静摩擦係数	0. 25	0. 21	0. 25	0. 21
	ヘイズ %	3. 4	2.9	4.3	4. 0
	耐衝撃性 KJ/m	26	27	21	破断せず

[第二発明]

[樹脂特性の評価方法]

①コモノマー含量、及び立体規則性指標

プロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%))及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%)については、第一発明のところで述べたのと同じ方法により求めた。立体規則性指標 P(モル%)については、特開平8-208909号公報を参考にして、 13 C-NMRスペクトルから次式を用いて算出した。この P値は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1-ブテン単位が頭一尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。

 $P = \{r / (r + s + t - h - i)\} \times 100$

上記r, s, t等は、第一発明における表 I-2に示すシグナルの強度である。例えばrは表中の番号rのシグナル強度である。

尚、¹³C-NMRスペクトルの測定については、第一発明で述べたのと同じ方法にて行なった。

(2) 昇温分別クロマトグラフ(TREF) (Wpt, WHt, Wot, Wpr, WHr, Wor (重量%))

第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。

(3)示差走査型熱量計(DSC)による共重合体の結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度($Tct, Tcr(\mathbb{C})$)及び融点($Tmt, Tmr(\mathbb{C})$)

パーキンエルマー社製のDSC7型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料10mgを窒素雰囲気下230 \mathbb{C} で $3分間溶融した後、<math>10\mathbb{C}/min$ \mathbb{C} 0 \mathbb{C} まで降温して得られた結晶化発熱曲線における最高温度側のピークトップ温度を(Tct, Tcr(\mathbb{C}))とした。

さらにこの温度で 3 分間保持した後、10 \mathbb{C}/m i n \mathbb{C} で昇温させて得られた融解吸熱曲線の最大ピークのピークトップ温度を融点(\mathbb{C} \mathbb{C})とした。

- (4) 共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量(Et, Er(重量%)) 第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。
- (5) メルトインデックスMI (g/10min)

JIS K 7210に従い、温度230℃、荷重2, 160gで測定した。

(6)分子量分布(Mw/Mn)

第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。

「共重合体組成物特性評価法」

(1)示差走査型熱量計(DSC)による共重合体組成物の結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度Tc(\mathbb{C})及び融解曲線における最低温度側のピークトップ温度Tm(\mathbb{C})

パーキンエルマー社製のDSC7型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料10mgを窒素雰囲気下230 \mathbb{C} で $3分間溶融した後、<math>10\mathbb{C}/m$ i nで $20\mathbb{C}$ まで降温して得られた結晶化発熱曲線における最高温度側のピークトップ温度をTc(\mathbb{C}) とした。さらにこの温度で $3分間保持した後、<math>10\mathbb{C}/m$ i nで昇温させて得られた融解吸熱曲線の最低温度側ピークのピークトップ温度をTm(\mathbb{C}) とした。

(2) 共重合体組成物中の沸騰ジエチルエーテル抽出量E (重量%) 前記「樹脂特性評価法」に記載と同様の方法にて求めた。

「フィルム品質の評価法」

製膜したフィルムは全て温度 40 ℃にて 24 時間のアニール処理を行い、更に温度 23 ± 2 ℃、湿度 50 ± 10 %で 16 時間以上の状態調節した後に同じ温度、湿度条件下で測定を行った。

(1) ヒートシール温度

第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。

(2) アンチブロッキング性

2枚のフィルムについて、一枚の金属ロール面ともう一枚の反金属ロール面とを以下の条件にて密着させ、10×10cmの治具にそれぞれを固定し、10×10cmの面積の密着強度を以下の条件の引剥試験により測定した。

密着条件:温度50℃、7日間、荷重15g/cm²

面積10×10cm

引剥試験条件:テストスピード;20mm/min、ロードセル;2Kg

(3) スリップ性(静摩擦係数)

第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。

(4) 透明性 (ヘイズ)

JIS K 7105に従い測定した。

(5) 耐衝擊性

東洋精機製作所製のフィルムインパクトテスターにおいて1/2イン チ衝撃頭を用いた衝撃破壊強度により評価した。

(6) 引張弾性率

第一発明のところで記載したのと同じ方法にて求めた。

プロピレン系ランダム共重合体の製造

〔製造例 II-1〕

(マグネシウム化合物の調製)

第一発明における実施例 I-1 に記載と同様の方法により調製した。 (固体触媒成分の調製)

第一発明における実施例 I-1 に記載と同様の方法により調製した。

(予備重合)

第一発明における実施例 I-1 に記載と同様の方法により行った。 (重合)

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg(ポリマー)で、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg(ポリマー)で、ジシクロペンチルジメトキシシランを0.4mmol/kg(ポリマー)でそれぞれ供給し、重合温度75℃、重合圧力(全圧)24kg/cm²Gでプロピレン、エチレン及び1ーブテンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は3.5モル%、1ーブテン濃度は3.5モル%、水素濃度は11.0モル%であった。

こうして得られたプロピレン系ランダム共重合体のパウダーについて 前記の「樹脂特性評価法」に従い評価した結果を表 II-1に示した。

[製造例 II-2]

(マグネシウム化合物の調製)

第一発明における実施例 I-1 に記載と同様の方法により調製した。 (固体触媒成分の調製)

窒素で置換した攪拌機付反応層(内容積80リットル)に前記マグネシウム化合物4.0kgを投入し、さらに、脱水処理したn-ヘプタンを20リットル加えた。40 $^{\circ}$ に加熱し四塩化珪素600mlを加え、20分攪拌し、ジーn-ブチルフタレートを850ml加えた。溶液を70 $^{\circ}$ まで昇温し、引き続き四塩化チタンを19.25リットル投入した。内温を110 $^{\circ}$ とし2時間接触反応させた。その後、80 $^{\circ}$ の脱水

 $n-\alpha \mathcal{J}$ タンを用いて充分洗浄を行った。さらに四塩化チタンを30.50 リットル加え、内温を110 \mathbb{C} とし2 時間接触反応させた。その後 80 \mathbb{C} の脱水 $n-\alpha \mathcal{J}$ タンを用いて充分洗浄を行い固体成分 [A] を得た。

(予備重合)

窒素で置換した攪拌機付反応層 (内容積80リットル) に固体成分 [A] を1.0kgを投入し、さらに脱水処理したnーヘプタンを8.4リットル加えた。40℃に加熱しトリエチルアルミニウム43mlとジシクロペンチルジメトキシシランを116ml加えた。これにプロピレンを常圧で流通させ2時間反応させた。その後、固体成分を脱水ヘプタンを用いて充分洗浄を行い触媒成分を得た。

(重合)

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg(ポリマー)で、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg(ポリマー)で、ジシクロペンチルジメトキシシランを0.4mmol/kg(ポリマー)でそれぞれ供給し、重合温度75℃、重合圧力(全圧)24kg/cm²Gでプロピレン、エチレン及び1ーブテンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1ーブテン含量になるように1ーブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析したところ、エチレン濃度は5.4モル%、1ープテン濃度は1.3モル%、水素濃度は9.5モル%であった。

こうして得られたプロピレン系ランダム共重合体のパウダーについて 前記の「樹脂特性評価法」に従い評価した結果を表 II-1に示した。

表 11-1

		 	
	1841.g	製造例II-1	製造例11-2
Tct	င	8 2. 6	78.0
Tmt	ొ	1 2 2. 2	117.7
α	モル%	6. 1	10.5
β	モル%	3. 2	0.8
$(\alpha + \beta)$	モル%	9. 3	11.3
$(\alpha - \beta)$	モル%	2. 9	9. 7
$90-7(\alpha+\beta)$		24. 9	10.9
0. 2 $(\alpha+\beta)$ +	0. 6	2. 46	2.86
Wpt	重量%	43.5	31.0
WHt	重量%	2. 5	6. 4
W0 t	重量%	2.06	8.64
Εt	重量%	1. 35	3. 28
МІ	g/10分	6. 1	4. 2
Ρt	モル%	9 9. 1	99.5
Mw/Mn		3. 6	3. 5

[実施例 II-1]

製造例 II-1で得られたプロピレン系ランダム共重合体100重量部に、核剤として、ビス(2,4,8,10-テトラーtーブチルー6ーヒドロキシー12Hージベング[d,g][1,3,2]ジオキソホスホシンー6ーオキサイド)水酸化アンモニウム塩(旭電化社製、アデガスタブNA-21)を0.1重量部添加し、さらに、酸化防止剤として、イルガノックス1010(チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)を0.1重量部、イルガフォス168(チバ・スペシャルティ・ケミカルズ社製)を0.1重量部、アンチブロッキング剤として、シリカ系化合物(富士シリシア社製)を0.23重量部、中和剤として、ステアリン

酸カルシウムを0.1重量部、滑剤として、エルカ酸アミドを0.05 重量部を添加し、東芝機械(株)のModel35B押出機にてペレット化した。そのペレットについて前記の「共重合体組成物特性評価法」に従い評価した結果を第 II-2表に示す。表中、「実施例 II-1」については「実施例1」と表記している。以下の実施例、比較例、及び参考例について、すべて同様である。

得られたプロピレン系ランダム共重合体のペレットを三菱重工製 7 5 mm ϕ 押出機を用い、 T ダイ出口における樹脂温度 2 4 3 $^{\circ}$ 、 チルロール温度 4 0 $^{\circ}$ 、 引取速度 1 2 5 m/ m i n の条件にて膜厚 3 0 $^{\mu}$ mのフィルムに成形した。

得られたフィルムについて、上記の「フィルム品質の評価法」に従い 評価した結果を第 II-2表に示す。

[実施例 II-2]

実施例 II-1において、核剤として、ナトリウムー2, 2'ーメチレンービス $(4, 6-\tilde{v}-t-\tilde{v}+\nu)$ ホスフェート (旭電化社製、アデガスタブNA-11)を 0.05 重量部添加した以外は同様に実施した。結果を第 II-2表に示す。

「実施例 II-3]

実施例 II-1 において、核剤として、1, 3, 2, 4-ジベンジリデンソルビトール(新日本理化学社製、ゲルオールMD)を<math>0. 2 重量部添加した以外は同様に実施した。結果を第 II-2表に示す。

[比較例 II-1]

実施例 II-1において、プロピレン系ランダム共重合体として製造例 II-2で製造されたものを用いた以外は同様に実施した。結果を第 II-2表に示す。

[参考例 II-1]

実施例 II-1において、核剤を使用しなかったこと以外は同様に実施した。その結果、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルムを得ることができなかった。結果を第 II-2表に示す。

			実施例 1	実施例 2	実施例3	比較例1	参考例 1
\$ B	Тс	တ	96.8	94. 0	96. 1	89.6	82. 3
組成物評価	Tm	က	115.0	113.7	115.4	115.8	122.0
評価	0. 75Tm-5	℃	81.3	80. 3	81.5	81.9	86. 5
	W0 重	量%	2.1	2.1	2.1	8.6	2.1
	ヘイズ	%	4.8	5. 0	4. 9	ガード白化	
	耐衝撃性 K	J/m	18	17	17	18	
フ	スリップ性(静摩擦係	数)	0. 20	0.19	0. 21	1.1	
1	アンチブロッキング性N	∕m²	12	11	13	135	
ル	引張弾性率MD M	Рa	664	720	701	490	
4	ヒートシール温度	℃	115	116	117	135	
特	ヒートシール強度 gf	/15mm					
性	シール温度 110℃		67	52	39		
	シール温度 115℃		296	202	111		
	シール温度 120℃		1323	1577	1095		
	シール温度 125℃		2085	2171	1759	67	
	シール温度 130℃		2537	2686	2220	96	
	シール温度 135℃		2258	2594	2079	277	
	シール温度 140℃					· 1508	
	シール温度 145℃					1638	
	シール温度 150℃					1567	

第11-2表

[第三発明]

[樹脂特性の評価方法]

①コモノマー含量、及び立体規則性指標

プロピレン、エチレン及び1 ーブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%))及び1 ーブテン

単位の含有量 β (モル%)、さらに立体規則性指標P (モル%)について、第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

②昇温分別クロマトグラフィー (TREF)

第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

③示差走査型熱量計(DSC)による共重合体の融点 T_m (\mathbb{C})、示差熱量 Δ HB (J/g)および樹脂組成物の結晶化温度 T_c (\mathbb{C})、融点 T_m (\mathbb{C})

パーキンエルマー社製のDSC7型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料10mgを窒素雰囲気化230℃で3min 溶融した後、10℃/min で20℃まで降温する。この温度で3min 保持した後、10℃/min で昇温させて得られた融解吸熱曲線の最大ピークのピークトップ温度を融点とした。また、同じ方法でプロピレン系樹脂組成物のDSC測定を行い得られた結晶化曲線から最高温度側のピークトップ温度を結晶化温度Tc($\mathbb C$)とし、融解吸熱曲線の最低温度側のピークトップ温度を融点Tm($\mathbb C$)とし、そのときの融解熱量を Δ HBとした。

- ④共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量E (重量%) 第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。
- ⑤メルトインデックスMI (g/10min)

JIS K7210に従い、温度230℃、荷重2160gで測定した。

⑥ 分子量分布 (Mw/Mn)

第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

[フィルム品質の評価法]

製膜したフィルムは全て温度40℃にて24時間のアニール処理を行い、更に温度23±2℃、湿度50±10%で16時間以上の状態調節

した後に同じ温度、湿度条件下で測定を行った。

①ヒートシール温度

第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

②アンチブロッキング性

第二発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

③スリップ性

第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

④透明性(ヘイズ)

JIS K7105に従い測定した。

⑤耐衝擊性

東洋精機製作所製のフィルムインパクトテスターにおいて1/2イン チ衝撃頭を用いた衝撃破壊強度により評価した。

⑥引張弾性率

第一発明のところで記載したのと同じ方法により求めた。

[プロピレン系重合体の製造]

(1) プロピレン・エチレン・1-ブテン三元ランダム共重合体 (A-1)

(マグネシウム化合物の調製)

第一発明における実施例 I-1と同様の方法により調製した。

(固体触媒成分の調製)

第一発明における実施例 I-1と同様の方法により調製した。

(予備重合)

第一発明における実施例 I-1 と同様の方法により行なった。

(本重合)

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニ

ウムを $4 \,\mathrm{mmol/kg-PP}$ で、ジシクロペンチルジメトキシシランを $0.4 \,\mathrm{mmol/kg-PP}$ でそれぞれ供給し、重合温度 $75\,\mathrm{C}$ 、重合圧力(全圧) $24 \,\mathrm{kg/cm^2}$ Gでプロピレン、エチレン及び1-ブテンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1-ブテン含量になるように1-ブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は $3.5 \,\mathrm{mol}$ %、水素濃度は $11.0 \,\mathrm{mol}$ %であった。

得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表 III-1に示した。

(2) プロピレンーエチレンー1 ーブテン・ランダム共重合体 (A - 2) 本重合を以下のように変更したこと、及び立体規則性指標 P を下記の 算出方法により求めたこと以外は (A - 1) と同様に行った。

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で $3 \, \text{mmol/kg-PP}$ で、トリエチルアルミニウムを $4 \, \text{mmol/kg-PP}$ で、ジシクロペンチルジメトキシシランを $0.4 \, \text{mmol/kg-PP}$ でそれぞれ供給し、重合温度 $75 \, \text{℃}$ 、重合圧力(全圧) $24 \, \text{kg/cm}^2 \, \text{G}$ でプロピレン、エチレン及び1-Jテンを反応させた。この時、所定のエチレン含量になるようにエチレン供給量を、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は $3.3 \, \text{mol/%}$ 、1-Jテン濃度は $3.8 \, \text{mol/%}$ 、水素濃度は $1.5 \, \text{mol/%}$ であった。

得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表 III-1に示した。 立体規則性指標 P (モル%) は、特開平8-208909号公報を参

考として、¹³C-NMRスペクトルから次式を用いて算出した。このP値は共重合体分子鎖のプロピレン単位、及び/又は1ーブテン単位が頭一尾結合している領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。

 $P = \{r / (r + s + t - h - i)\} \times 100$

上記r, s, t等は、第一発明における表 I-2に示すシグナルの強度である。例えばrは表中の番号rのシグナル強度である。なお、プロピレンーエチレン-1-ブテン・ランダム共重合体におけるPの算出方法については、前記 [樹脂特性の評価方法]の0のP)、具体例としては (A-1) において記載した方法と本例において記載した方法があるが、実質的には多くの場合同一の結果を示すものである。両者が異なる場合には、本例の算出方法を用いることがより適切である。

(3) プロピレン系重合体 (B-1)

本重合を以下のように変更した以外は(A-1) と同様に行った。

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg-PPで供給し、本重合時にはジシクロペンチルジメトキシシランを供給せず、重合温度80℃、重合圧力(全圧)28kg/cm²Gでプロピレンの単独重合を行った。この時、所定の分子量になるように分子量調整剤の水素供給量を調整した。また、この時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、水素濃度は4.4mol%であった。また、JIS K 7210に準拠し測定したメルトインデックスは5.8g/10minであった。

得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表 III-1に示した。

(4) その他のプロピレン系重合体 (C-1)

(マグネシウム化合物の調整)

全て(A-1)と同様に行った。

(固体触媒成分Aの調整)

接触反応温度を125 \mathbb{C} から110 \mathbb{C} に変更し、脱水ヘプタンによる 洗浄温度を125 \mathbb{C} から80 \mathbb{C} に変更した以外は(A-1)と同様に行った。

(予備重合)

全て(A-1)と同様に行った。

(本重合)

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で3mmol/kg-PPで、トリエチルアルミニウムを4mmol/kg-PPで、ジシクロペンチルジメトキシシランを0.4mmol/kg-PPでそれぞれ供給し、重合温度75℃、重合圧力(全圧)24kg/cm²Gでプロピレン、エチレン及び1-ブテンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の1-ブテン含量になるように1-ブテン供給量を、さらに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフィーにより分析したところ、エチレン濃度は5.4mol%、1-ブテン濃度は1.3mol%、水素濃度は9.5mol%であった。

得られたポリマーの樹脂特性を測定し、表 III-1に示した。

表 111-1

				,			
		A-1	A – 2	C-1			B-1
TcA	ဇ	82.6	82.9	78. 0	ТсВ	င	116.3
Tmt	ಌ	122. 2	122.4	117.7	TmB	ဇ	164.7
α+β	mol%	9. 3	9. 3	11.3	∆нв	J/g	117
α	mol%	6. 1	5. 8	10.5	TmB/21	- 10	92
β	mol%	3. 2	3. 5	0.8			
Wpt	wt%	43. 5	43. 7	31.0			
Wht	wt%	2. 5	2.5	6.4			
Wot	wt%	2. 06	2. 08	8. 64			
E	wt%	1. 35	1.39	3. 28			
МІ	g/10min	6. 1	6. 9	4. 2			
Р	mol%	99. 1	99. 1	99.5			
Mw/Mn		3. 6	3. 6	3. 5			
<u> </u>							

[実施例 III-1]

(1) プロピレン系樹脂組成物

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1)90重量部とプロピレン重合体(B-1)10重量部を配合した樹脂組成物に、下記の添加剤を加え、東芝機械のModel35B押出機を用いて混練造粒した。

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス1010:

1000ppm

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフォス168:

1000ppm

②中和剤

ステアリン酸カルシウム:1000ppm

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤:2300ppm

④スリップ剤

エルカ酸アミド:500ppm

(2) フィルム製膜

このようにして得たプロピレン系樹脂組成物のペレットから三菱重工業製 $75\,\mathrm{mm}\,\phi$ 押出機を用い、Tダイ出口における樹脂温度 $243\,\mathrm{C}$ 、チルロール温度 $40\,\mathrm{C}$ 、引取速度 $150\,\mathrm{m/m}\,\mathrm{i}\,\mathrm{n}$ の条件にて膜厚 $30\,\mathrm{\mu}\,\mathrm{m}$ のフィルムに成形した。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-2に示した。表中、「実施例 III-1」については「実施例 1」と表記している。以下の実施例、及び比較例について、すべて同様である。

〔比較例 III-1]

プロピレン系重合体(B-1)を配合しなかった以外は、実施例 III -1 と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、きれいなフィルムを得ることが出来なかった。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-2 に示した。

〔実施例 III-2〕

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1)98重量部とプロピレン重合体(B-1)2重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 III -1と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得ら

れたフィルムの特性について表 III-2に示した。

[実施例 III-3]

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1)94重量部とプロピレン重合体(B-1)6重量部に配合比を変更した以外は全て実施例III-1と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表III-2に示した。

[実施例 III-4]

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1) 80 重量部とプロピレン重合体(B-1) 20 重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 II I-1 と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-2 に示した。

[比較例 III-2]

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-1) 50 重量部とプロピレン重合体(B-1) 50 重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 II I-1 と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-2 に示した。

[実施例 III-5]

プロピレン系三元ランダム共重合体 (A-1) の代わりに (A-2) を使用した以外は全て実施例 III-1と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-3に示した。

[比較例 III-3]

プロピレン系三元ランダム共重合体 (A-1) の代わりにその他のプロピレン系重合体 (C-1) を使用した以外は全て実施例 III-1と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-3に示した。

〔比較例 III-4〕

プロピレン系重合体(B-1)を配合しなかった以外は、実施例 III - 5 と同様に行った。しかし、耳部のチルロールリリース性が悪くなり、 きれいなフィルムを得ることが出来なかった。 樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III - 3 に示した。

[実施例 III-6]

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-2) 98重量部とプロピレン重合体(B-1) 2重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 III -5 と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III -3 に示した。

[実施例 III-7]

プロピレン系三元ランダム共重合体 (A-2) 94重量部とプロピレン重合体 (B-1) 6重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 III -5と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-3に示した。

[実施例 III-8]

プロピレン系三元ランダム共重合体(A-2) 80 重量部とプロピレン重合体(B-1) 20 重量部に配合比を変更した以外は全て実施例 II I-5 と同様に行った。樹脂組成物を構成する配合比、樹脂特性及び得られたフィルムの特性について表 III-3 に示した。

表 111-2

	実施例 1	比較例1	実施例 2	実施例3	実施例 4	比較例 2
配合比 A-1 重量部	90	100	98	94	80	50
B-1重量部	10	Ö	2	6	20	50
結晶化温度TcA ℃	82.6	82. 6	82. 6	82.6	82. 6	82. 6
TcB ℃	116.3		116. 3	116. 3	116.3	116. 3
樹脂組成物Tc ℃	96. 0	82.6	86. 6	91.0	102.5	110.6
Tm ℃	108.9	122.4	119. 4	112.0	110.7	118.7
0.75⊤m-5	76.6	86.8	84. 5	79. 0	78. 0	84. 0
Wo wt%	1.89	2.06	2.03	1.96	1.73	1.23
7ィルム・ヒートシール温度 ℃	121	きれいな	116	118	131	146
アンチブロッキング 性 N/m²	10	フィルか得	8	8	9	4
an heta	0.19	られず	0. 26	0. 27	۰ 0.17	0. 16
~1x %	4.4		4. 9	4. 6	3. 9	5. 8
フィルムインパクト KJ/m	18		17	18	16	13
引張弾性率 MPa	730		680	690	640	990

表 111-3

	実施例 5	比較例3	比較例 4	実施例 6	実施例 7	実施例 8
配合比 A-2重量部	90		100	98	94	80
B-1重量部	10	10	0	2	6	20
C-1 重量 部		90				
結晶化温度TcA ℃	82.9	78. 0	82. 9	82. 9	82. 9	82.9
TcB ℃	116.3	116.3	_	116.3	116.3	116.3
樹脂組成物⊤c ℃	96. 2	96. 5	82. 9	86. 8	91.3	102.6
Tm ℃	108.8	105. 9	122.4	119.5	112.4	110.8
0.75 Tm−5	76.6	74. 4	86. 8	84. 6	79. 3	78. 1
Wo wt%	1.91	7. 82	2.08	2. 05	1.98	1.74
フィルム・ヒートシール温度 ℃	121	135	きれいな	117	119	131
アンチブロッキング 性 N/m²	9	113	フィルムかく得	7	8	8
an heta	0. 20	1.2	られず	0. 25	0. 26	0.19
~1 %	4.3	ガード白化		4. 8	4. 6	3.8
フィルムインパクト KJ/m	18	18		18	17	17
引張弾性率 MPa	730	490		680	680	660

[第四発明]

「樹脂特性評価法」

① 13 C - NMRによる α 、 β 、 γ 及び P の測定

(ア) プロピレンとエチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元 ランダム共重合体の場合

共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%)、さらには立体規則性指標 P (モル%)は、第二発明のところで記載した方法により測定した。

(イ) プロピレンとエチレンからなるプロピレン系二元ランダム共重合 体の場合

プロピレンとエチレンからなるプロピレン系二元ランダム共重合体の場合についても上記の測定条件にて¹³C-NMRスペクトルを測定した。得られたプロピレン系ランダム共重合体の各シグナルの帰属を表 IV-1に示す。なお、Pはプロピレン単位、Eはエチレン単位を示す。従って、PPPは、プロピレン単位が3個連続していることを、また、EEEは、エチレン単位が3個連続していることを示している。

表 〒 - 1

= =	1 /1 - 446 5 1	1	
番号	化学シフト	帰属	
(1)	45.1~47.3	PPP	Sαα
(2)	38.0		Sαγ
(3)	37.5		Sαδ
(4)	33.3	EPE	TSS
(5)	31.0	D D D	Τβδ
(6)	30.5	PEEE	Sγδ
(7)	30.0	EEE	SSS
(8)	29.0	PPP	TBB
(9)	27.3	PEE	SBS
(10)	24.6	PEP	SBB
(11)	21.3~22.7		PBB
(12)	20.6~21.3		PBB
(13)	19.8~20.6		· P <i>B</i> · <i>B</i>

プロピレン系ランダム共重合体中のエチレン単位の含有量γ (重量%) は各シグナル強度から次式に従い算出した。

$$\gamma = [2 X / (3 0 0 - X)] \times 1 0 0$$

 $X = (E t/s) \times 100$

E t = I EEE
$$+2/3$$
 (I PEE + I EPE) $+1/3$ (I PPE + I PEP)

S = I EPE + I PPE + I EEE + I PPP + I PEE + I PEP

$$I EPE = I (4) \qquad I PPP = I (8)$$

$$I PPE = I (5) \qquad I PEE = I (9)$$

I EEE = I (7)
$$/2 + I$$
 (6) $/4$ I PEP = I (10)

但し、例えば I(1) は表 IV-1 におけるシグナルの番号 (1) のシグナル強度である。

また、立体規則性指標 P (モル%) は次式から算出した。

 $P = \{ I (11) / (I (11) + I (12) + I (13) - I (4) - I (5)) \} \times 100$

このP値は共重合体分子鎖のプロピレン連鎖領域におけるトライアッド単位のアイソタクチック分率である。なお、この式においてはmr領域に現れるPPE連鎖の中央のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度はT β δ (5番のシグナル)のシグナル強度により代用している。また、rr領域に現れるEPE連鎖中のプロピレン単位のメチル炭素のシグナル強度をT δ δ (4番のシグナル)のシグナル強度により代用している。

②昇温分別クロマトグラフ (TREF)

第一発明において記載したのと同じ方法により、WO、Wp、WHを求めた。

③示差走査型熱量計(DSC)による共重合体の融点Tm(℃)

パーキンエルマー社製のDSC7型示差走査型熱量計を用いて測定した。あらかじめ試料10mgを窒素雰囲気化230℃で3min溶融し

た後、10 \mathbb{C} / minで20 \mathbb{C} まで降温する。この温度で3 min保持した後、10 \mathbb{C} / minで昇温させて得られた融解吸熱曲線の最大ピークのピークトップ温度を融点とした。

- ④共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出量E (重量%) 第一発明において記載したのと同じ方法により求めた。
- ⑤メルトインデックスMI(g/10min)

JIS K7210に従い、温度230℃、荷重2160gで測定した。

⑥ 分子量分布 (Mw/Mn)

第一発明において記載したのと同じ方法により求めた。

「積層体の評価法」

成形した積層体は全て温度 40 \mathbb{C} にて 24 時間のアニール処理を行い、 更に温度 23 ± 2 \mathbb{C} 、湿度 50 ± 10 %で 16 時間以上の状態調節した 後に同じ温度、湿度条件下で測定を行った。

①アンチブロッキング性

測定条件1として、2枚の積層体について、一方の積層体の反金属ロール面(=ヒートシール面)と他方の積層体の同じく反金属ロール面(=ヒートシール面)とを以下の条件にて密着させた。その後、密着させた2枚の積層体を $10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$ の治具にそれぞれを固定し、 $10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$ の面積の密着強度(単位: N/m^2)を以下の条件の引剥試験により測定した。密着強度が小さいほどアンチブロッキング性が優れる。

密着条件:

温度50℃、7日間、荷重15g/cm²、面積10cm×10cm 引剥試験条件:

テストスピード:20mm/min

ロードセル:2kg

また、測定条件2として密着面を反金属ロール面(=ヒートシール面) と金属ロール面(=ラミネート面)に変更したこと以外は測定条件1と 同様に行った。

②ヒートシール温度

第一発明において記載したのと同じ方法により求めた。

③透明性(ヘイズ)

JIS K7105に従い測定した。

④引張弾性率

第一発明において記載したのと同じ方法により求めた。

[実施例 IV-1]

(マグネシウム化合物の調製)

第一発明における実施例 I-1 と同様の方法により調製した。

(固体触媒成分の調製)

第一発明における実施例 I-1と同様の方法により調製した。 (予備重合)

第一発明における実施例 I-1と同様の方法により行なった。 (重合)

内容積200リットルの攪拌器付重合槽に前記の固体触媒成分を成分中のチタン原子換算で $3 \, \text{mmol/kg-PP}$ で、トリエチルアルミニウムを $4 \, \text{mmol/kg-PP}$ で、ジシクロペンチルジメトキシシランを $0.4 \, \text{mmol/kg-PP}$ でそれぞれ供給し、重合温度 $75 \, \text{℃}$ 、重合圧力(全圧) $24 \, \text{kg/cm}^2 \, \text{G}$ でプロピレン、エチレン及び $1-\vec{\text{J}}$ テンを反応させた。この時所定のエチレン含量なるようにエチレン供給量を、また所定の $1-\vec{\text{J}}$ テン含量になるように $1-\vec{\text{J}}$ テン供給量を、さ

らに所定の分子量になるように分子量調節剤の水素供給量を調節した。 またこの時の重合装置内ガス組成をガスクロマトグラフにより分析した ところ、エチレン濃度は3.3 モル%、1 ーブテン濃度は3.8 モル%、 水素濃度は11.5 モル%であった。このようにしてプロピレン系三元 ランダム共重合体 [A-1] を得た。

(ペレット化及び製膜)

こうして得られたプロピレン系ランダム共重合体のパウダーについて前記の「樹脂特性評価法」に従い評価した結果を表 IV-2に示した。また、プロピレン系ランダム共重合体のパウダーに、下記の添加剤処方を施し、東芝機械(株)のModel35B押出機にてペレット化した。

①酸化防止剤

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガノックス1010:

1000ppm

チバスペシャルティケミカルズ社のイルガフォス168:

1000ppm

②中和剤

ステアリン酸カルシウム:1000ppm

③アンチブロッキング剤

富士シリシア社のシリカ系アンチブロッキング剤:2300ppm

④スリップ剤

エルカ酸アミド:500ppm

(積層体の成形)

江新エンジニアリング社のTダイ、俵谷鉄工所製のフィードブロック部、プラコー社製のEX40型押出機(NO.1)、田辺プラスチック機械社製のVS30-26型押出機(NO.2)、陸亜社製のRT-3-30型押出機(NO.3、及びNO.4の2台)からなるフィードブ

ロック型Tダイの多層積層体成形機を用いた。層構成はN 0. 2押出機により押出された樹脂が 2層に分割され、第一チルロール面の反対側から順にNO. 1/NO. 2/NO. 4/NO. 2/NO. 3 の4種5層構成になる。本発明の実施例 IV-1においてはNO. 1押出機から上記のプロピレン系ランダム共重合体 [A-1] のペレットを、NO. 2、及びNO. 4押出機から出光ポリプロ F-724 NPを、NO. 3押出機から出光ポリプロ F-704 NPを押出して、プロピレン系ランダム重合体 [A-1] 層/F-704 NP層/F-704 NP層=1/3/1の層厚み比で全厚み 30μ mの積層体を成形した。このときフィードブロック部及びTダイ出口の樹脂温度は 230%、チルロール温度は 30%、引取速度は 25 m/minに設定した。得られた積層体について、前記「積層体の評価法」に従い評価した結果を表 IV-3 に示した。表中、「実施例 IV-1」については「実施例1」と表記している。以下の実施例及び比較例について、すべて同様である。

[実施例 IV-2]

NO. 2、及びNO. 4押出機から出光ポリプロ F-724NPの代わりに出光ポリプロ F-704NPを押出したこと以外は実施例 IV-1と同様に行った。なおこのときの多層積層体の層構成はプロピレン系ランダム重合体 [A-1] 層/F-704NP 層= 1/4 (厚み比)である。得られた結果を表 IV-3 に示した。

〔比較例 IV-1]

プロピレンランダム共重合体 [A-1] の代わりに出光ポリプロ F -744NPを使用したこと以外は実施例 IV-1 と同様に行った。得られた結果を表 IV-2 及び表 IV-3 に示した。

[比較例 IV-2]

プロピレンランダム共重合体 [A-1] の代わりに出光ポリプロ F

-744NPを使用したこと以外は実施例 IV-2と同様に行った。得られた結果を表 IV-3に示した。

〔比較例 IV-3〕

プロピレンランダム共重合体 [A-1] の代わりに以下のように製造したプロピレン系ランダム共重合体 [B-1] を使用したこと以外は実施例 IV-1 と同様に行った。得られた結果を表 IV-3 に示した。

- (1) プロピレン系重合体 [B-1] の製造
- ① マグネシウム化合物の調整実施例 IV-1 と同様に行った。
- ② 固体触媒成分(A)の調整

接触反応温度を125 \mathbb{C} から110 \mathbb{C} に変更し、脱水ヘプタンによる 洗浄温度を125 \mathbb{C} から80 \mathbb{C} に変更した以外は実施例 $\mathbb{IV}-1$ と同様に 行った。

③ 予備重合実施例 IV-1と同様に行った。

④ 本重合

水素濃度は9.5モル%であった。

[比較例 IV-4]

プロピレンランダム共重合体 [A-1] の代わりに前記で得たプロピレン系ランダム共重合体 [B-1] を使用したこと以外は実施例 IV-2 と同様に行った。得られた結果を表 IV-3に示した。

表 IV - 2

	項	a	[A-1]	F-744NP	[8-1]
ガフ	水素	(## \$)	11. 5		9. 5
ガス濃度	エチレン	(£# %)	3, 3		5. 4
及	1ープテン	(Ŧ# %)	3. 8		1. 3
	エチレン含量(γ)	(重量%)		4. 0	
	エチレン含量 (α)	(£# %)	5. 8		10, 5
樹	1-ブテン 含量(8)	(EIM)	3. 5		0. 8
	$\alpha + \beta$	(£4%)	9. 3		11, 3
脂	$\alpha - \beta$	(£# %)	2.3		9. 7
	90-7 $(\alpha + \beta)$		24. 9		10. 9
特	$0.2(\alpha+\beta) +0.6$	5	2. 46		2. 86
	$(3+2\gamma)/4$			2, 75	
性	160- 5 y			140	
	$(2\gamma + 15) / 10$			2, 3	
	90 —12 7			42	
	Wp	(重量%)	43. 7	39. 9	31. 0
	W0	(重量%)	2, 08	3. 28	8. 64
	WH	(重量%)	2, 5	2.0	6. 4
	沸騰シエチルエーテル抽出	量(重量%)	1.4	2, 0	3. 28
	メルトインデックス	(g/10 /))	6. 9	7.6	4. 2
	立体規則性指標		99. 1	98. 8	99. 5
	Mw/Mn		3. 6	4. 2	3, 5
	Tm	(°C)	122, 4	135. 9	117.7

表 IV-3

	実施例 1	実施例 2	比較例 1	比較例 2
ヒートシール層	A-1	A-1	F-744NP	F-744NP
中間層	F-724NP	F-704NP	F-724NP	F-704NP
ラミネート層	F-704NP	F-704NP	F-704NP	F-704NP
ヘイズ (%)	4.8	5.8	4.9	5.7
アンチブロッキング性				
測定条件1 N/m ²	17	16	19	20
測定条件2 N/m ²	7	, 5	8	8
引張彈性率 MPa	920	1070	890	1090
ヒートシール温度 ℃	115	120	127	129

	比較例 3	比較例 4
ヒートシール層	B-1	B-1
中間層	F-724NP	F-704NP
ラミネート層	F-704NP	F-704NP
ヘイズ (%)	ブリード白化	ブリード白化
アンチブロッキング性		
測定条件1 N/m ²	100以上	100以上
測定条件2 N/m ²	100以上	100以上
引張彈性率 MPa	860	1070
ヒートシール温度 ℃	135	136

産業上の利用分野

以上に述べたように、本発明によれば、ポリプロピレンのフィルムが本来有する剛性、透明性及び防湿性等の好ましい特性を損なうことなく、優れたヒートシール性を発現し、かつ高速製袋に必要なスリップ性及びアンチブロッキング性を兼ね備えたフィルムを得ることができる。また製膜速度を高速化してもフィルム品質の低下が極めて小さく、さらには、成形性やフィルム特性が改良されたものである。

請求の範囲

1. プロピレン、エチレン及び1-ブテンの共重合体であって、下記の ①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体。

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $^{\alpha}$ (モル%))と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 $^{\beta}$ (モル%))の和($^{\alpha}$ $^{+}$ $^{\beta}$)が 0 . 1 $^{-}$ 1 5 である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbf{W} \mathbf{W} (重量%) が 2 $\mathbf{0}$ 以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb
- $0. 1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (I-1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (I-2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 ≤ 6 ・・・ (I-3)
- 2. プロピレン、エチレン及び1-ブテンの共重合体であって、下記の
- ④~⑥を満たす請求項1記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- $-5 \le (\alpha \beta) \le 5 \cdot \cdot \cdot (I-4)$
- ⑤Wpと $(\alpha + \beta)$ が下記(I-5)式の関係を満たす
- $90-7(\alpha+\beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (I-5)$
- ⑥W0 と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-6) ~ (I-8) の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 4$ の場合、W $0 \le 1$ ・・・ (I-6)
- $4 \le (\alpha + \beta) < 1$ 4 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta 2)$ / 2・・ (I-7)
- $1.4 \le (\alpha + \beta) \le 1.5$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (I-8)

3. W0と $(\alpha + \beta)$ が下記の (I-9) 及び (I-10) の関係を満たす請求項1または2記載のプロピレン系ランダム共重合体。

- 0. 1≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 ・・・(I-9)
 4≤ (α+β) ≤15の場合、W0≤ (α+β-3) /2
 - $\cdot \cdot \cdot (I-10)$
- 4. (Tp+5) \mathbb{C} 以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%) と $(\alpha+\beta)$ が下記式 (I-11) の関係を満たす請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 0. $1 \leq WH \leq (\alpha + \beta)$ · · · (I-11)
- 5. 共重合体中の沸騰ジェチルエーテル抽出成分量E(重量%)と(α + β)が下記式(I-12)及び(I-13)の関係を満たす請求項1 ~ 4のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $E \le 0.2(\alpha + \beta) + 0.6$
 - $\cdot \cdot \cdot (I-12)$
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 3$ ・・・ (I-13)
- 6. メルトインデックスMI (g/10min) が0. 1~200g/ 10minである請求項1~5のいずれかに記載のプロピレン系ランダ ム共重合体。
- 7. 13 C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標(P(モル%))が 98モル%以上である請求項 $1\sim6$ のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 8. ゲルパーミエーションクロマトグラフ(GPC)法により測定した 重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比(Mw/Mn)が2~6で ある請求項1~7のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体。
- 9. 請求項1~7のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重合体からなるフィルム。

10. (i) プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体に、(ii) 核剤を配合してなるプロピレン系ランダム共重合体組成物であって、示差走査型熱量計 (DSC) で測定した、結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度Tc (\mathbb{C}) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度Tm (\mathbb{C}) とが、下記式 (II-1)

 $T c \ge 0.75 \times Tm - 5$ · · · (II-1)

を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフの0℃以下の範囲において溶出する量W0(重量%)が6重量%以下であることを特徴とするプロピレン系ランダム共重合体組成物。

- 11. (i) プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、下記の①~③の条件を満たすプロピレン系ランダム共重合体に、(ii) 核剤を配合してなるプロピレン系ランダム共重合体組成物。
- ① $^{1.3}$ C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と $^{1.3}$ C-NMRにより測定した共重合体中の 1 -ブテン単位の含有量 β (モル%)との和($\alpha+\beta$)が 0 1
- ③昇温分別クロマトグラフの0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量W 0 t (重量%) と前記($\alpha+\beta$)が下記式(II-2) \sim (II-4)の 関係を満たす。
- $0. \ 1 \leq (\alpha + \beta) < 2$ のとき、 $W0 \ t \leq 1 \ \cdot \cdot \cdot (II-2)$ $2 \leq (\alpha + \beta) < 1 \ 2$ のとき、 $W0 \ t \leq (\alpha + \beta) / 2 \ \cdot \cdot (II-3)$ $1 \ 2 \leq (\alpha + \beta) \leq 1 \ 5$ のとき、 $W0 \ t \leq 6 \ \cdot \cdot \cdot (II-4)$ $1 \ 2. \ (i \ i)$ 成分の配合量が、(i) 成分100重量部に対して0.

001~5重量部である請求項10又は11に記載のプロピレン系ラン ダム共重合体組成物。

- 13. (i) 成分において、メルトインデックスMI (g/10min) が 0. $1 \sim 200$ g/10 min である請求項 $10 \sim 12$ のいずれかに 記載のプロピレン系ランダム共重合体組成物。
- 14. (i) 成分において、 13 C-NMRにより測定した共重合体中の立体規則性指標 P (モル%) が 9 8 モル%以上である請求項 10 10
- 15. 請求項10~14のいずれかに記載のプロピレン系ランダム共重 合体組成物からなるフィルム。
- 16. 請求項1~14のいずかに記載のプロピレン系ランダム共重合体 組成物を少なくともその一層成分とする多層フィルム。
- 17. (A) プロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系ランダム共重合体 $55\sim99$ 重量部、(B) 示差走査型熱量計により測定した結晶化温度 T_{CB} ($\mathbb C$) が (A) 成分の同結晶化温度 T_{CA} ($\mathbb C$) より高いプロピレン系重合体 $45\sim1$ 重量部からなる樹脂組成物であって、示差走査型熱量計により測定した結晶化曲線における最高温度側のピークトップ温度 T_{C} ($\mathbb C$) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_{C} ($\mathbb C$) と融解曲線における最低温度側のピークトップ温度 T_{C} ($\mathbb C$) とが式 ($\mathbb C$) に限解曲線における最低温度側のピークトップ温度 $\mathbb C$ ($\mathbb C$) とが式 ($\mathbb C$) に関係 ($\mathbb C$) とが式 ($\mathbb C$)

 $TC \ge 0.75 \times T_m - 5 \cdot \cdot \cdot (III-1)$

の関係を満たし、かつ昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0℃ 以下の温度範囲において溶出する量W0(wt%)が6wt% 以下であるプロピレン系樹脂組成物。

18. (A) 成分が、昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度を Tp (\mathbb{C}) とし、(Tp -5) \mathbb{C} \sim (Tp +5) \mathbb{C} の温度範囲で溶出する量を $\mathrm{Wp}(\mathrm{wt}\%)$ とした場合、式($\mathrm{III}-2$)

 $2.0 \leq W_p \leq 6.5$ · · · (III-2)

の関係を満足するプロピレン、エチレン及び/又は1-ブテンからなる プロピレン系ランダム共重合体である請求項17記載のプロピレン系樹 脂組成物。

- 19. 示差走査型熱量計により測定した(B)成分の結晶化温度TCB(℃)が(A)成分の同結晶化温度TCA(℃)より10℃以上高い請求項17又は18に記載のプロピレン系樹脂組成物。
- 20. (A) 成分が、下記(a1)~(a3)の性状を有するプロピレン、エチレン及び1-ブテンからなるプロピレン系三元ランダム共重合体である請求項17~19のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。
- (a 1) 13 C-NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)及び1-ブテン単位の含有量 β (モル%)の和 ($\alpha+\beta$) (モル%)が 0. 1~15モル%であり、
- (a 2)昇温分別クロマトグラフィー(TREF)において主溶出ピーク温度をTpt(\mathbb{C})とした場合、(Tpt-5) \mathbb{C} ~(Tpt+5) \mathbb{C} の温度範囲で溶出する量Wpt(wt%) が 2 Owt% 以上であり、及び
- (a 3)昇温分別クロマトグラフィー(TREF)の0 \mathbb{C} 以下の温度範囲において溶出する量W0t(wt%) と $(\alpha + \beta)$ (モル%) が下記式 (II I-3) ~ (III-5) の関係を満たす。
 - $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0t \le 1$ ・・・ (III-3)
 - $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W0t $\le (\alpha + \beta)$ / 2・・(III-4)
 - $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0t ≤ 6 ・・・ (III 5)
- 21. (B) 成分が、示差走査型熱量計により測定した融解曲線における示差熱量 \triangle HB (J/g) と融点TmB (\mathbb{C}) が式 (III-7) の関係を満たすプロピレン系重合体である請求項 $17\sim20$ のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物。

 $\triangle HB \ge TmB/2+10$ · · · (III-7)

22. 請求項17~21のいずれかに記載のプロピレン系樹脂組成物からなるフイルム。

23. 最外層の少なくとも一方が下記のプロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] からなる層により構成されているプロピレン系樹脂多層積層体。

プロピレン系重合体 [A]

プロピレンとエチレンのランダム共重合体であって、下記の①~③を 満たすプロピレン系ランダム共重合体。

- ① 13 C $^{-10}$ Rにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 $_{\gamma}$ が 0. 2 $^{-10}$ 重量%である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{W} \mathbb{C} 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W0 (重量%)とγが下記(A1)式の関係を満たす

 $W0 \leq (3+2\gamma) / 4 \cdot \cdot \cdot (A1)$

プロピレン系重合体 [B]

プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、 下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 β (モル%)の和($\alpha+\beta$)が 0. $1\sim15$ である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が

- 20重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W
- 0(重量%)と $(\alpha + \beta)$ が下記の(B1)~(B3)の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、W $0 \le 1$ ・・・ (B 1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta) / 2$ ・・・ (B2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 ≤ 6 ・・・ (B3)
- 24. ロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす請求項23 記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ④示差走査型熱量計 (DSC) により測定した共重合体の融点Tm (℃) とγが下記式 (A2) の関係を満たす

 $Tm \leq 160-5 \gamma \cdot \cdot \cdot (A2)$

- 25. プロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす請求項2 3または24記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑤昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp+5) \mathbb{C} 以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%) と γ が下記式 (A3) の関係を満たす
- 0. $1 \leq WH \leq 3 \gamma \cdot \cdot \cdot (A3)$
- 26. プロピレン系重合体 [A] がさらに下記の関係を満たす請求項23~25のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑥共重合体中の沸騰ジエチルエーテル抽出成分量 E が 2.5 重量%以下であり、かつ E と y が下記式(A4)の関係を満たす
- $E \le (2 \gamma + 1 5) / 10 \cdot \cdot \cdot (A 4)$
- 27. プロピレン系重合体 [A] におけるγが3~7重量%である請求項23~26のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 28. 最外層の少なくとも一方が下記のプロピレン系重合体 [B] からなる層により構成されているプロピレン系樹脂多層積層体。

プロピレン系重合体 [B]

プロピレン、エチレン及び1-ブテンのランダム共重合体であって、 下記の①~③を満たすプロピレン系ランダム共重合体

- ① 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中のエチレン単位の含有量 α (モル%)と 13 C $^{-}$ NMRにより測定した共重合体中の 1 $^{-}$ ブテン単位の含有量 β (モル%)の和($\alpha+\beta$)が 0. $1\sim15$ である
- ②昇温分別クロマトグラフの主溶出ピーク温度をTp (\mathbb{C}) としたとき、 (Tp-5) \mathbb{C} ~ (Tp+5) \mathbb{C} の温度範囲において溶出する量 \mathbb{W} \mathbb{P} が \mathbb{C} 2 0 重量%以上である
- ③昇温分別クロマトグラフの0℃以下の温度範囲において溶出する量W
- 0(重量%)と($\alpha + \beta$)が下記の(B1)~(B3)の関係を満たす
- $0. 1 \le (\alpha + \beta) < 2$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (B1)
- $2 \le (\alpha + \beta) < 1$ 2 の場合、W 0 $\le (\alpha + \beta)$ / 2 ・・・ (B 2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B3)
- 29. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記④~⑥の関係を満たす請求項23又は28に記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- $④ \alpha と \beta$ の差 $(\alpha \beta)$ が下記 (B 4) 式の関係を満たす
- $-5 \le (\alpha \beta) \le 5 \cdot \cdot \cdot (B4)$
- ⑤Wpと $(\alpha + \beta)$ が下記 (B5) 式の関係を満たす
- $90-7 (\alpha+\beta) \leq Wp \cdot \cdot \cdot (B5)$
- ⑥W0 と $(\alpha + \beta)$ が下記の (B6) ~ (B8) の関係を満たす
- $0.1 \le (\alpha + \beta) < 4$ の場合、 $W0 \le 1$ ・・・ (B6)
- $4 \le (\alpha + \beta) < 14$ の場合、 $W0 \le (\alpha + \beta 2)$ / 2 ・・ (B7)
- $14 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $W0 \le 6$ ・・・ (B8)
- 30. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす請求項

23, 28又は29に記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

⑦W0と $(\alpha + \beta)$ が下記の (B9) 及び (B10) の関係を満たす

- 1 ≤ (α+β) < 4の場合、W0≤0.5
 ・・・(B9)
- $4 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、W0 $\le (\alpha + \beta 3) / 2 \cdot \cdot (B10)$
- 31. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす請求項2 3及び28~30のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑧ (Tp+5) ℃以上の温度範囲において溶出する量WH (重量%) と (α+β) が下記式(B11)の関係を満たす
- 0. $1 \leq WH \leq (\alpha + \beta)$ · · · (B 1 1)
- 32. プロピレン系重合体 [B] がさらに下記の関係を満たす請求項 23及び28~31のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- ⑨共重合体中の沸騰ジェチルエーテル抽出成分量E(重量%)と(α + β)が下記式(B 1 2)及び(B 1 3)の関係を満たす
- 0. $1 \le (\alpha + \beta) < 12$ の場合、 $E \le 0.2 (\alpha + \beta) + 0.6$
 - · · · (B 1 2)
- $12 \le (\alpha + \beta) \le 15$ の場合、 $E \le 3$ ・・・ (B 1 3)
- 33. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] のメルトインデックスMIが0. $1\sim200\,\mathrm{g}/10\,\mathrm{min}$ である請求項23 $\sim32\,\mathrm{min}$ のに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 34. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] の 13 C $^{-NMR}$ により測定した立体規則性指標 P が 98 モル%以上である請求項 23 23
- 35. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B] のゲルパーミエーションクロマトグラフ(GPC)法により測定した重量平均分子量Mwと数平均分子量Mnの比(Mw/Mn)が $2\sim6$ である請求項 $23\sim34$ のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

36. 引張弾性率TM (MPa) とヒートシール温度HST (℃) が以下の関係を満たす請求項23~35のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。

TM≥40×HST-4000 (HST≥115) かつ、

TM≥600

(HST < 115)

- 37. プロピレン系重合体 [A] 及びプロピレン系重合体 [B]、又はプロピレン系重合体 [B] からなる最外層の少なくとも一方と、最外層と少なくともエチレン含有量が異なるプロピレン系重合体 [A] 及び/又はプロピレン系重合体 [B] から選ばれる少なくとも一層以上の層を積層してなる請求項23~36のいずれかに記載のプロピレン系樹脂多層積層体。
- 38. 請求項23~37のいずれかに記載のプロピレン系多層積層体であって、Tダイキャスト成形法により得られたプロピレン系樹脂多層積層体。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/05478

			- 01/0.			
	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C08F210/06, C08J5/18, C08L23/14, B32B27/32					
According to	International Patent Classification (IPC) or to both na	tional classification an	d IPC			
	SEARCHED					
Minimum do Int.	finimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ C08F210/06, C08J5/18, C08L23/14, B32B27/32					
	ion searched other than minimum documentation to the					
Electronic d	ata base consulted during the international search (name	e of data base and, wh	ere practicable, sea	rch terms used)		
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where ap	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ant passages	Relevant to claim No.		
Y	JP, 9-48812, A (Tokuyama Corp.) 18 February, 1997 (18.02.97), Claims; Par. Nos. [0021]-[0048] (Family: none)	1-38				
Y	JP, 9-31265, A (NIPPON PETROCHE 04 February, 1997 (04.02.97), Claims; Par. Nos. [0005], [0049 (Family: none)	1-38				
Y	JP, 7-233221, A (TOSOH CORPORAT 05 September, 1995 (05.09.95), Claims; Par. Nos. [0015] - [005 (Family: none)		-4; Fig. 1	1-38		
Y	JP, 7-32559, A (Mitsui Petroche 03 February, 1995 (03.02.95), Claims; Par. Nos. [0149]-[0158] (Family: none)	1-38				
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent fami	ily annex.			
"A" docume conside "E" earlier date "L" docume	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not red to be of particular relevance document but published on or after the international filing ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other					
"O" docume means "P" docume than the	means combination being obvious to a person skilled in the art					
07 J	anuary, 2000 (07.01.00)		e international sear cy, 2000 (18			
	ailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer				
Facsimile N	o.	Telephone No.				

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/05478

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
Y	EP, 577407, A1 (SUMITOMO CHEMICAL COMPANY LIMITED), 05 January, 1994 (05.01.94), page 3 line 25 to page 4 line 56,page 10, 11 & JP, 6-73132, A Claims; Par. Nos. [0013]-[0022]; Tables 1, 2; Fig. 1 & CA, 2098664, A	1-38
Y	JP, 5-117329, A (Mitsubishi Petrochemical Co., Ltd.), 14 May, 1993 (14.05.93), Claims; Par. No. [0020]; Tables 1, 2 (Family: none)	1-38
-		

国際出願番号 PCT/JP99/05478

					
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))					
Int. Cl ⁷ C08F210/06, C08J5/18, C08L23/14, B32B27/32					
	テった分野 最小限資料(国際特許分類(IPC))				
Int. Cl' C08F210/06, C08J5/18, C08L23/14, B32B27/32					
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの					
	国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)				
WPI/L					
	ると認められる文献				
引用文献の			関連する		
カテゴリー*	THE PARTY OF THE P		請求の範囲の番号		
Y	JP, 9-48812, A (株式会社トクヤマ) 18. 特許請求の範囲, 0021-0048段落, 表1- (ファミリーなし)	2月. 1997 (18. 02. 97), -3	1-38		
Y	JP,9-31265,A(日本石油化学株式会社)4.2月.1997(04.02.97), 特許請求の範囲,0005段落,0049-0062段落,表1 (ファミリーなし)		1-38		
区欄の続き	とにも文献が列挙されている。				
	・にも大服がかが手ですってょう。		紙を参照。		
* 引用文献のカテゴリー 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献(理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願		の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献			
国際調査を完了した日 07.01.00		国際調査報告の発送日 18	3.01.00		
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP)		特許庁審査官(権限のある職員) 三谷 祥子 (印	4J 9362		
郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		電話番号 03-3581-1101	内線 3493		

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP99/05478

C (続き). 関連すると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*		関連する	
<i>у</i> У	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 JP, 7-233221, A(東ソー株式会社) 5.9月.1995 (05.09.95), 特許請求の範囲, 0015-0055段落, 表1-4, 図1 (ファミリーなし)	請求の範囲の番号 1-38	
Y	JP, 7-32559, A(三井石油化学工業株式会社) 3. 2月. 1995 (03. 02. 95), 特許請求の範囲, 0149-0158段落 (ファミリーなし)	1-38	
Y	EP, 577407, A1 (SUMITOMO CHEMICAL COMPANY LIMITED) 5.1月.1994(05.01.94), page 3 line 25 - page 4 line 56, page 10, 11 & JP, 6-73132, A 特許請求の範囲,0013-0022段落,表1,表2,図1& CA, 2098664, A	1-38	
Y	JP,5-117329,A(三菱油化株式会社)14.5月.1993(14.05.93), 特許請求の範囲,0020段落,表1,表2 (ファミリーなし)	1-38	
·		·	